(12)特許協力条約に基づいて公開された国際出願

(19) 世界知的所有権機関 国際事務局



(43) 国際公開日 2001 年3 月8 日 (08.03.2001)

PCT

(10) 国際公開番号 WO 01/16095 A1

(51)	国際特許分類7:	C07C 311	/21 ,		特願2000/53481	2000年2月29日(29.02.2000)	JP
	311/29, B41M 5/26,	, 5/30			特願2000/53482	2000年2月29日(29.02.2000)	JP
	CT 000 1/1 PT 117 PT				特願2000/109768	2000年4月11日(11.04.2000)	JP
(21)	国際出願番号:	PCT/JP00/05	028		特願2000/109770	2000年4月11日(11.04.2000)	JP
(22)	京際山霧 0	2000年7月27日(27.07.2000)			特願2000/116546	2000年4月18日(18.04.2000)	JP
(22)	国際出願日:	2000年/月2/日(27.07.20)(00)		特願2000/172811	2000年6月9日(09.06.2000)	JP
(25)	国際出願の言語:	日本語			71) 出願人 <i>(</i> 米国を除く全ての指定国について): 三菱製紙 株式会社 (MITSUBISHI PAPER MILLS LTD.) [JP/JP];		
(20)				(71)			
(26)	国際公開の言語:	日本語					
					〒100-0005 東京都	3千代田区丸の内3丁目4番2号 To	okyo
(30)	優先権データ:				(JP).		
	特願平11/246321	1999年8月31日(31.08.1999)	JP				
	特願平11/251576	1999 年9 月6 日 (06.09.1999)	JP	(72)	発明者; および		
	特願平11/344851	1999年12月3日(03.12.1999)	JP	(75)		(米国についてのみ): 膝舘ネ	
	特願2000/21474	2000年1月31日(31.01.2000)	JP			ji) [JP/JP]. 塚田英孝 (TSUKA	
	特願2000/24197	2000年2月1日(01.02.2000)	JP		Hidetaka) [JP/JP].	加藤隆久 (KATO, Takahisa) [JP.	/JP].
						/続葉	右1
						· [49€≯	: 19 /

- (54) Title: ELECTRON-RECEIVING COMPOUND AND THERMAL RECORDING MATERIAL
- (54) 発明の名称: 電子受容性化合物および感熱記録材料
- (57) Abstract: A novel electron-receiving compound having a structure of a specific benzenesulfoneamide derivative; and a thermal recording material containing the electron-receiving compound in its thermal recording layer, a thermal recording material containing two or more of the specific benzenesulfoneamide derivatives, a thermal recording material containing a benzenesulfoneamide derivative and a diphenylsulfone derivative, a thermal recording material containing a specific benzenesulfoneamide derivative and an ultraviolet ray absorbing agent or an aromatic isocyanate compound, and further a thermal recording material having a supporting material comprising a used paper pulp or a non-wood pulp are disclosed. These thermal recording materials are excellent in the responsibility to heat, the storage stability for blank/recorded image, saturated thickness, the light stability of image portions.

(57) 要約:

特定構造のベンゼンスルホンアミド誘導体からなる新規な電子受容性化合物、並びに感熱記録層に、上記電子受容性化合物を含む感熱記録材料、二種以上の特定のベンゼンスルホンアミド誘導体を含む感熱記録材料、ベンゼンスルホンアミド誘導体とジフェニルスルホン誘導体を含む感熱記録材料、特定のベンゼンスルホンアミド誘導体と紫外線吸収剤または芳香族イソシアネート化合物を含む感熱記録材料、さらには支持体に古紙パルプ、非木材パルプを用いた感熱記録材料が開示されている。

これらの感熱記録材料は、熱応答性、地肌/記録画像の保存性、飽和濃度、画 像部の耐光保存性などに優れている。



70 01/16095 A1



高木克吉 (TAKAGI, Katsuyoshi) [JP/JP]; 〒100-0005 東京都千代田区丸の内3丁目4番2号 三菱製紙株式会 社内 Tokyo (JP).

(74) 代理人: 中村静男(NAKAMURA, Shizuo); 〒110-0016 東京都台東区台東2丁目24番10号 エスティビル3階 Tokyo (JP). (81) 指定国 (国内): DE, JP, US.

添付公開書類:

— 国際調査報告書

2文字コード及び他の略語については、定期発行される各PCTガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語のガイダンスノート」を参照。

明 細 書

電子受容性化合物および感熱記録材料

5 技術分野

10

15

本発明は、電子受容性化合物および感熱記録材料に関する。さらに詳しくは、 本発明は、熱応答性に優れた感熱記録材料を与える新規な電子受容性化合物、並 びに熱応答性、地肌/記録画像の保存性、飽和濃度、画像部の耐光保存性などに 優れた感熱記録材料、さらには古紙パルプを含む支持体を用いた地肌/記録画像 の保存性に優れた感熱記録材料や、非木材パルプを含む支持体を用いた熱応答性 に優れた感熱記録材料に関するものである。

背景技術

感熱記録材料は、一般に支持体上に電子供与性の通常無色ないし淡色の染料前 駆体並びに、電子受容性の顕色剤とを主成分とする感熱記録層を設けたものであ り、熱ヘッド、熱ペン、レーザー光などで加熱することにより、染料前駆体と顕 色剤とが瞬時反応し記録画像が得られるものである。このような感熱記録材料は、 比較的簡単な装置で記録が得られ、保守が容易なこと、騒音の発生がないことな どの利点があり、計測記録計、ファクシミリ、プリンター、コンピューターの端 末機、ラベル、乗車券の自動販売機など広範囲の分野に利用されている。 20

特に近年は、ガス、水道、電気料金等の領収書、金融機関のATMの利用明細 書、各種レシートなど、財務関係の記録用紙にも感熱記録材料が用いられるよう になっている。

この様に感熱記録材料の用途、需要が多種多様に拡大する中、省電力、高速印 字においても、十分な記録画像が得られる高い熱応答性を有する感熱記録材料が 25 要求されるようになってきている。この熱応答性には、電子受容性化合物の特性

が大きく関わっている。

5

10

15

20

25

しかしながら、感熱記録材料は、加熱により記録画像を得るものであり、高い 熱応答性を実現した場合、高温や高湿度の条件下に長時間曝された場合、記録画 像が劣化したり、地肌かぶりが大きくなってしまう欠点がある。この記録画像の 劣化と地肌かぶりにより、画像と地肌のコントラストが失われることになる。従 って、高い熱応答性や飽和濃度を有しながら、地肌かぶりが少なく、地肌/記録 画像の保存性に優れた感熱記録材料の開発が望まれている。

また、種々の薬品と接する可能性があり、例えば水性インク、油性インク、蛍 光ペン、朱肉、接着剤、ジアゾ現像液等の事務用品、或いはハンドクリーム、ヘ アトニック、乳液等の化粧品等に対する耐薬品性や、塩化ビニリデンフィルム、 合成皮革に含まれる可塑剤に対する耐性が要求されるようになってきている。

さらに、高い熱応答性、高い発色濃度、ならびに地肌の白色度などの基本的特性に加えて、屋外や窓越しの日光、室内で蛍光灯光などに曝された場合の画像部、地肌部の保存性(耐光保存性)が良好な感熱記録材料が要求されるようになってきた。すなわち、太陽光や蛍光灯光などの光に長時間曝されても地肌の変色が小さく、画像劣化の少ない感熱記録材料である。光による地肌変色もしくは画像劣化が大きいと、地肌と画像のコントラストが小さくなり、判読が難しくなるという問題が発生する。

高い熱応答性を有しながら、地肌/記録画像の保存性に優れた感熱記録材料として、特公平5-13071号公報に電子受容性化合物としてベンゼンスルホンアミド誘導体を用いたものが記載されている。しかしながら、この感熱記録材料は、実用上十分な熱応答性及び、記録画像保存性が得られているとは言い難い。

また、記録画像の保存性に優れる感熱記録材料は、特開平10-862号公報、 同10-29969号公報等に記載されているが、熱応答性の点で不十分であり、 実用的な高速記録への対応は困難であった。

一方、感熱記録材料の耐光保存性を向上させる方法として、特開昭50-10

4650号公報に紫外線吸収剤を添加する方法が記載されている。紫外線吸収剤の中でも特にベンゾトリアゾール誘導体を添加することが特許公報第2727234号、特開平7-47764号公報に記載されている。しかしながら、これら紫外線吸収剤を添加しただけでは、地肌の耐光保存性には向上が見られるものの、画像の耐光保存性が十分であるとは言い難い。

ところで、感熱記録材料の支持体には、資源問題等からの要請により、支持体に古紙パルプを含有することが望まれている。感熱記録材料の支持体に古紙パルプを含有することは、特開昭58-25986号公報、特公平7-85945号公報等に既に記載されている。

10 しかしながら、これら支持体に古紙パルプを含有した感熱記録材料は、実用上十分な地肌/記録画像の保存性が得られているとは言い難い。また、環境、資源問題等からの要請により、支持体に非木材パルプを含有する事が望まれるようになってきている。非木材パルプの原料となる非木材繊維物質は、何れも極めて短期間で成長し、収穫することができる。

15

20

25

発明の開示

このような事情のもとで、本発明の第1の目的は、熱応答性に優れた感熱記録 材料を与える新規な電子受容性化合物を提供することにあり、第2の目的は、熱 応答性、地肌/記録画像の保存性、飽和濃度、画像部の耐光保存性などに優れた 感熱記録材料、さらには古紙パルプを含む支持体を用いた地肌/記録画像の保存 性に優れた感熱記録材料や、非木材パルプを含む支持体を用いた熱応答性に優れ た感熱記録材料を提供することにある。

そこで、本発明者らは、前記目的を達成するために鋭意研究を重ねた結果、特定構造のベンゼルスルホンアミド誘導体により、第1の目的を達成し得ること、また、感熱記録層中に、特定のベンゼルスルホンアミド誘導体からなる電子受容性化合物、あるいはこのものと、特定の他の電子受容性化合物や添加剤とを含む

感熱記録材料により、第2の目的を達成し得ることを見出し、この知見に基づいて本発明を完成するに至った。

すなわち、本発明は、

(1) 一般式(I)

5

10

20

(式中、 $R^1 \sim R^9$ は、それぞれ水素原子、ハロゲン原子、炭素数 $1 \sim 4$ のアルキル基、炭素数 $1 \sim 4$ のアルコキシル基、炭素数 $2 \sim 4$ のアルケニル基、炭素数 $7 \sim 1$ 0のアラルキル基または炭素数 $6 \sim 1$ 4のアリール基を示し、 $R^1 \sim R^5$ および $R^6 \sim R^9$ のそれぞれの中から選ばれる任意の 2 つの基はたがいに連結して環を形成していてもよく、 R^{10} は水素原子、炭素数 $1 \sim 4$ のアルキル基、炭素数 $2 \sim 4$ のアルケニル基、炭素数 $7 \sim 1$ 0のアラルキル基または炭素数 $6 \sim 1$ 4のアリール基を示す。)

で表される電子受容性化合物、

- 15 (2) N, N'-ビス (2-ヒドロキシフェニル)-4, 4'-ビフェニルジスルホンアミドからなる電子受容性化合物、
 - (3) 支持体上に電子供与性の通常無色ないし淡色である染料前駆体と、加熱時反応して該染料前駆体を発色させる電子受容性化合物とを含有する感熱記録層を設けた感熱記録材料において、該感熱記録層中に、前記一般式 (I) で表される電子受容性化合物およびN, N'-ビス (2-ヒドロキシフェニル)-4, 4'-ビフェニルジスルホンアミドの中から選ばれる少なくとも1種を含むことを特徴とする感熱記録材料(以下、感熱記録材料Iと称す。)、
 - (4) 支持体上に顔料と接着剤を主成分として含有する下塗り層と、電子供与性

の通常無色ないし淡色の染料前駆体と加熱時反応して該染料前駆体を発色させる電子受容性化合物とを含有する感熱記録層を有する感熱記録材料、または該感熱記録材料の感熱記録層上に少なくとも 1 層の保護層を有する感熱記録材料において、該感熱記録層中に、前記一般式(I)で表されるベンゼンスルホンアミド誘導体およびN,N'ービス(2-ヒドロキシフェニル)ー4,4'ービフェニルジスルホンアミドの中から選ばれる少なくとも 1 種を含むことを特徴とする感熱記録材料 (以下、感熱記録材料 II と称す。)、

5

10

15

20

(5) 支持体上に電子供与性の通常無色ないし淡色である染料前駆体と、加熱時 反応して該染料前駆体を発色させる電子受容性化合物とを含有する感熱記録層を 設けた感熱記録材料において、該感熱記録層中に、一般式(II)

$$\begin{array}{c|c}
(R^{11})m & R^{13} & (R^{12})n \\
= & & & \\
NSO_2 & & & \\
\end{array}$$
(II)

(式中、 R^{11} 、 R^{12} および R^{13} は、それぞれ炭素数 $1\sim 4$ のアルキル基、炭素数 $1\sim 4$ のアルコキシル基、炭素数 $2\sim 4$ のアルケニル基、炭素数 $7\sim 1$ 0のアラルキル基または炭素数 $6\sim 1$ 4のアリール基を示し、nは $0\sim 5$ の整数、mは $0\sim 4$ の整数、kは1または2を示す。)

で表されるベンゼンスルホンアミド誘導体の中から選ばれる少なくとも 2種を含むことを特徴とする感熱記録材料(以下、感熱記録材料IIIと称す。)、

- (6)支持体上に電子供与性の通常無色ないし淡色である染料前駆体と、加熱時 反応して該染料前駆体を発色させる電子受容性化合物とを含有する感熱記録層を 設けた感熱記録材料において、該感熱記録層中に、ベンゼンスルホンアミド誘導 体、およびジフェニルスルホン誘導体を含むことを特徴とする感熱記録材料(以 下、感熱記録材料IVと称す。)、
 - (7) 支持体上に電子供与性の通常無色ないし淡色である染料前駆体と、加熱時

反応して該染料前駆体を発色させる電子受容性化合物とを含有する感熱記録層を設けた感熱記録材料において、該感熱記録層中に、前記一般式(II)で表されるベンゼンスルホンアミド誘導体の中から選ばれる少なくとも1種と、紫外線吸収剤を含むことを特徴とする感熱記録材料(以下、感熱記録材料Vと称す。)

- 5 (8)支持体上に電子供与性の通常無色ないし淡色である染料前駆体と、加熱時 反応して該染料前駆体を発色させる電子受容性化合物とを含有する感熱記録層を 設けた感熱記録材料において、該感熱記録層中に、前記一般式(II)で表される ベンゼンスルホンアミド誘導体の中から選ばれる少なくとも1種と、芳香族イソ シアネート化合物を含むことを特徴とする感熱記録材料(以下、感熱記録材料VI と称す。)、
- (9)支持体上に電子供与性の通常無色ないし淡色である染料前駆体と、加熱時反応して該染料前駆体を発色させる電子受容性化合物とを含有する感熱記録層を設けた感熱記録材料において、該支持体が古紙パルプを含み、かつ該電子受容性化合物として、前記一般式(II)で表されるベンゼンスルホンアミド誘導体を用いたことを特徴とする感熱記録材料(以下、感熱記録材料VIIと称す。)、および(10)支持体上に電子供与性の通常無色ないし淡色である染料前駆体と、加熱時反応して該染料前駆体を発色させる電子受容性化合物とを含有する感熱記録層を有する感熱記録材料において、該支持体が非木材パルプを含み、かつ該電子受容性化合物としてベンゼンスルホンアミド誘導体、ジフェニルスルホン誘導体、空息素酸誘導性やとなどに
- 20 安息香酸誘導体およびジフェニルメタン誘導体の中から選ばれる少なくとも 1 種を用いたことを特徴とする感熱記録材料(以下、感熱記録材料でと称す。) を提供するものである。

図面の簡単な説明

10

25 図 $1\sim$ 図6は、それぞれ実施例 $1\sim6$ で得られた化合物の $^{\dagger}H-NMR$ チャートである。

発明を実施するための最良の形態

5

10

15

20

本発明の電子受容性化合物は、一般式(I)

で表されるベンゼンスルホンアミド誘導体からなるものである。

上記一般式(I)において、 $R^1 \sim R^9$ は、それぞれ水素原子、ハロゲン原子、 炭素数 $1 \sim 4$ 、好ましくは $1 \sim 2$ のアルキル基、炭素数 $1 \sim 4$ 、好ましくは $1 \sim 2$ のアルコキシル基、炭素数 $2 \sim 4$ 、好ましくは $2 \sim 3$ のアルケニル基、炭素数 $7 \sim 10$ 、好ましくは $7 \sim 8$ のアラルキル基または炭素数 $6 \sim 14$ 、好ましくは $6 \sim 10$ のアリール基を示し、 $R^1 \sim R^5$ および $R^6 \sim R^9$ のそれぞれの中から選ば れる任意の 2 つの基はたがいに連結して環を形成していてもよい。 R^{10} は水素原子、炭素数 $1 \sim 4$ 、好ましくは $1 \sim 2$ のアルキル基、炭素数 $1 \sim 4$ 、好ましくは $1 \sim 2$ のアルキル基、炭素数 $1 \sim 4$ 、好ましくは $1 \sim 2$ のアルキル基、炭素数 $1 \sim 4$ 、好ましくは $1 \sim 2$ のアルケニル基、炭素数 $1 \sim 4$ 、好ましくは $1 \sim 4$ のアラルキル基また は炭素数 $1 \sim 4$ 、好ましくは $1 \sim 4$ のアリール基を示す。

ンアミド、N-(2-ヒドロキシフェニル)-N-メチルーベンゼンスルホンア ミド、N-(2-ヒドロキシフェニル)-N-メチル-p-トルエンスルホンア ミド、N-(2-ヒドロキシフェニル)-N-エチルーベンゼンスルホンアミド、N-(2-EFD+2) -N-EFN-p-FNEXXNTY = FXN-(2-ヒドロキシフェニル)-N-アリルーベンゼンスルホンアミド、<math>N-5 (2-ヒドロキシフェニル) -N-アリル-p-トルエンスルホンアミド、N-(2-ヒドロキシフェニル)-N-ベンジルーベンゼンスルホンアミド、<math>N-(2ーヒドロキシフェニル) -N -ベンジルーp -トルエンスルホンアミド、N - (2 ーヒドロキシフェニル) -1-ナフタレンスルホンアミド、N-(2-ヒドロキ 10 シフェニル) -2-ナフタレンスルホンアミド、N-(1-ヒドロキシ-2-ナ フチル) ベンゼンスルホンアミド、N-(2-ヒドロキシ-1-ナフチル) ベン ゼンスルホンアミド、N-(2-ヒドロキシ-3-ナフチル) ベンゼンスルホン アミド、N-(1-ヒドロキシ-2-ナフチル)-p-トルエンスルホンアミド、 N-(2-ヒドロキシ-1-ナフチル)-p-トルエンスルホンアミド、<math>N-(2ーヒドロキシー3ーナフチル) -p-トルエンスルホンアミド、N-(2-ヒド 15 ロキシー1ーナフチル) ー1ーナフタレンスルホンアミド、Nー (2ーヒドロキ シー1ーナフチル) -2ーナフタレンスルホンアミド、等を挙げることができる が、これらに限定されるものではない。

これらのベンゼンスルホンアミド誘導体は、2-アミノフェノール誘導体とベ 20 ンゼンスルホニルクロリド誘導体から容易に合成することができる。

これらのベンゼンスルホンアミド誘導体の中でもN-(2-ヒドロキシフェニル)ベンゼンスルホンアミドと、N-(2-ヒドロキシフェニル)-p-トルエンスルホンアミドが好適である。これらは、電子受容性化合物としての特性以外にも、合成原料が容易に入手できること、経済性、収率等の点でも優れている。

25 本発明の電子受容性化合物であるベンゼンスルホンアミド誘導体は、一般式 (I)に示される様に2位にヒドロキシル基を有している。これまでに特公平5

-13071等で報告されているベンゼンスルホンアミド誘導体は、4位および 3位にヒドロキシル基を有するもののみであり、一般式(I)に示される様なヒ ドロキシル基を2位に有するものは全く開示されていない。

本発明はまた、N, N' - \forall Z + \forall Z + Z - Z - Z - Z - Z - Z - Z - Z - Z -

一般式(I)で示される化合物やN,N'-ビス(2-ヒドロキシフェニル) -4,4'-ビフェニルジスルホンアミドのようなオルト位にヒドロキシ基を有 するベンゼンスルホンアミド誘導体を電子受容性化合物として用いることにより、 得られる感熱記録材料は、特異的に高い熱応答性を実現することができる。

10 本発明の感熱記録材料は、支持体上に電子供与性の通常無色ないし淡色である 染料前駆体と、加熱時反応して該染料前駆体を発色させる電子受容性化合物とを 含有する感熱記録層を設けたものであって、感熱記録材料 I ~ VIIIの 8 種の態様が あり、それぞれの感熱記録材料について説明する。

感熱記録材料 I は、感熱記録層中に、電子受容性化合物として、前記一般式(I) で表されるベンゼンスルホンアミド誘導体やN, N'ービス(2ーヒドロキシフェニル)ー4, 4'ービフェニルジスルホンアミドを含むものである。これらは 1種を単独で用いてもよいし、2種以上を組み合わせて用いてもよい。また、電子受容性化合物としては、一般式(I)で示されるベンゼンスルホンアミド誘導体やN, N'ービス(2ーヒドロキシフェニル)ー4, 4'ービフェニルジスルホンアミドとともに、その特性を損なわない範囲で他の電子受容性化合物を併用することができる。

具体的な電子受容性化合物の例としては、

(1) スルホンアミド系: N-(3-ヒドロキシフェニル) ベンゼンスルホンアミド、N-(4-ヒドロキシフェニル) ベンゼンスルホンアミド、N-(3-ヒドロキシフェニル) -p-トルエンスルホンアミド、N-(4-ヒドロキシフェニル) -p

-エチルベンゼンスルホンアミド、N-(4-ヒドロキシフェニル)-p-エチ ルベンゼンスルホンアミド、N-(3-ヒドロキシフェニル)-p-メトキシベ ンゼンスルホンアミド、N-(4-ヒドロキシフェニル)-p-メトキシベンゼ ンスルホンアミド、N-(3-ヒドロキシフェニル)-p-アリルベンゼンスル ホンアミド、N-(4-ヒドロキシフェニル)-p-アリルベンゼンスルホンア 5 ミド、N-(3-ヒドロキシフェニル)-p-ベンジルベンゼンスルホンアミド、 N-(4-ヒドロキシフェニル)-p-ベンジルベンゼンスルホンアミド、N-(3-ヒドロキシフェニル) -p-クロルベンゼンスルホンアミド、N-(4-ヒドロキシフェニル) -p-クロルベンゼンスルホンアミド、N-(3-ヒドロ キシフェニル) - p - フェニルベンゼンスルホンアミド、N - (4-ヒドロキシ 10 フェニル) -p-フェニルベンゼンスルホンアミド、N-(3-ヒドロキシフェ -N-メチルーベンゼンスルホンアミド、N-(4-ヒドロキシフェニル) -N-メチルーベンゼンスルホンアミド、N-(3-ヒドロキシフェニル) -Nーメチルーpートルエンスルホンアミド、N-(4-ヒドロキシフェニル)-N -メチル-p-トルエンスルホンアミド、N-(3-ヒドロキシフェニル)-N 15 -エチル-ペンゼンスルホンアミド、N- (4-ヒドロキシフェニル) -N-エ チルーベンゼンスルホンアミド、N-(3-ヒドロキシフェニル)-N-エチル-p-トルエンスルホンアミド、N-(4-ヒドロキシフェニル)-N-エチル -p-トルエンスルホンアミド、N-(3-ヒドロキシフェニル) -N-ベンジ 20 ルーペンゼンスルホンアミド、N-(4-ヒドロキシフェニル)-N-ペンジル ーベンゼンスルホンアミド、N-(3-ヒドロキシフェニル)-N-ベンジルー pートルエンスルホンアミド、N-(4-ヒドロキシフェニル)-N-ベンジル -p-トルエンスルホンアミド、N-(2,4-ジヒドロキシフェニル)ベンゼ ンスルホンアミド、N- (2, 4-ジヒドロキシフェニル) -p-トルエンスル ホンアミド、N-(3-ヒドロキシフェニル)-1-ナフタレンスルホンアミド、25

N-(4-EFD+2) -1-FD

ヒドロキシフェニル) -2-ナフタレンスルホンアミド、N-(4-ヒドロキシフェニル) -2-ナフタレンスルホンアミド、NーブチルーN-(4-ヒドロキシフェニル) メタンスルホンアミド、N-(4-ヒドロキシフェニル) エタンスルホンアミド、NーメチルーN-(4-ヒドロキシフェニル) エタンスルホンア ミド、N-エチルーN-(4-ヒドロキシフェニル) エタンスルホンアミド、NーブチルーN-(4-ヒドロキシフェニル) エタンスルホンアミド、NーズチルーN-(4-ヒドロキシフェニル) エタンスルホンアミド、NーメチルーNー(3-ヒドロキシフェニル) エタンスルホンアミド、NーメチルーN-(4-ヒドロキシフェニル) ブタンスルホンアミド、NーメチルーN-(4-ヒドロキシフェニル) ブタンスルホンアミド、NーブチルーN-(4-ヒドロキシフェニル) ブタンスルホンアミド、NーブチルーN-(4-ヒドロキシフェニル) ブタンスルホンアミド、Nー(3-ヒドロキシフェニル) ハキサンスルホンアミド、NーズチルーN-(4-ヒドロキシフェニル) エタンスルホンアミド、NーブチルーN-(4-ヒドロキシフェニル) シクロへキサンスルホンアミド等

- (2) ジフェニルメタン誘導体: 2, 2-ビス(4-ヒドロキシフェニル)プロパン、2, 2-ビス(4-ヒドロキシフェニル)へキサン、2, 2-ビス(4-ヒドロキシフェニル)へキサン、2, 2-ビス(4-ヒドロキシフェニル)シクロヘキサン、2, 2-ビス(4-ヒドロキシフェニル)酢酸ブチル、2, 2-ビス(4-ヒドロキシフェニル)酢酸エチル、1, 1-ビス(4-ヒドロキシフェニル)ー2, 2-ジエチルエタン、1, 1-ビス(4-ヒドロキシフェニル)ー2, 2-ジブチルエタン等
- (3) 安息香酸誘導体:4-ヒドロキシ安息香酸メチル、4-ヒドロキシ安息香酸エチル、4-ヒドロキシ安息香酸プロビル、4-ヒドロキシ安息香酸イソプロビル、4-ヒドロキシ安息香酸ブチル、4-ヒドロキシ安息香酸イソブチル、4-ヒドロキシ安息香酸ベンジル、4-ヒドロキシ安息香酸メチルベンジル等、特開平11-32275分報、国際公開WO99/51444号公報等に記

載のヒドロキシ安息香酸化合物、

10

(4) サリチル酸誘導体:4-n-xクチルオキシサリチル酸亜鉛、4-n-yブチルオキシサリチル酸亜鉛等の特開平6-127131号報記載のサリチル酸誘導体、3, 5-ジ($\alpha-x$) ($\alpha-x$) サリチル酸亜鉛、5-E($\alpha-x$) チルベンジル)サリチル酸亜鉛等の特開平6-286303号公報記載のサリチル酸誘導体、4-n-x0チルオキシカルボニルアミノサリチル酸亜鉛等の特開平9-315011号公報、特開平10-250237号公報記載のサリチル酸誘導体、 $4-\beta-p-x$ 1トキシフェノキシエトキシサリチル酸、 $4-\beta-p-x$ 1トキシフェノキシエトキシサリチル酸亜鉛、3, 5-ジ-t1 ert -y7チルサリチル酸、3, 5-ジ-t1 ert -y7チルサリチル酸、19 を19 を19

(5) 尿素誘導体: 4, 4'ービス (pートルエンスルホニルアミノカルボニ ルアミノ) ジフェニルメタン、4,4'-ビス(p-トルエンスルホニルアミノ 15 カルボニルアミノ)ジフェニル尿素等の特開平7-47772号公報、特開平7 -149050号公報、特開平10-44618号公報記載の尿素誘導体、N-(3-スルホニルアミノフェニル)-N'-フェニルウレア、<math>N-(4-スルホニルアミノフェニル) -N' -フェニルウレア等の特開平7-304727号公 報、特開平10-315634号公報、特開平11-170706号公報記載の 20 尿素誘導体、N-ベンゼンスルホニル-p-(フェニルウレイン)ベンズアミド、N-ベンゼンスルホニル-p- (フェニルチオウレイレン) ベンズアミド、N-フェニル-N' - (p -ベンゾイルアミノスルホニル) フェニルウレア、N -フ ェニルーN' - (p-ベンゾイルアミノスルホニル) フェニルチオウレア等、特 開平10-315634号公報、特開平11-208123号公報記載の尿素誘 25 導体、3-(フェニルカルバモイルスルファモイル)カルバニリド、3-(フェ

ニルカルバモイルスルファモイル)チオカルバニリド、2 - (フェニルカルバモイルスルファモイル)カルバニリド、2 - (フェニルカルバモイルスルファモイル)チオカルバニリド、4 - (フェニルカルバモイルスルファモイル)カルバニリド、4 - (フェニルカルバモイルスルファモイル)チオカルバニリド、N - (3 - (N'ーメチルチオウレイド)フェニルスルホニル)ーN'ーフェニルウレア等の特開平11-245524号公報、特開平11-254836号公報、特開平11-263067号公報記載の尿素誘導体、4,4'ービス(2-(フェニルカルバモイルアミノ)フェニル)スルホニルアミノカルボニルアミノ)ジフェニルカルバモイルアミノ)フェニル)スルホニルアミノカルボニルアミノ)ジフェニル)スルホニルアミノカルボニルアミノ)ジフェニル)スルホニルアミノカルボニルアミノ)ジフェニルメタン等、特開平11-263071号公報記載の尿素誘導体、特開平11-198528号公報、特開平11-198533号公報、特開平11-227327号公報記載のイソシアナートアダクト体化合物等を挙げることができる。また、これらの電子受容性化合物は必要に応じて単独、或いは2種以上併用して使用することができる。

10

20

25

15 また、本発明の感熱記録材料Iの感熱記録層には、添加剤として、リン酸エステル誘導体を含有させることができる。これにより、より優れた熱応答性を得ることができる。

具体的なリン酸エステル誘導体の例としては、ジフェニルホスフェート、ビス (4-tertーブチルフェニル) ホスフェート、ビス (4、6ージーtertーブチルフェニル) ホスフェート、ビス (4-クロロフェニル) ホスフェート、ビス (ベンジルオキシフェニル) ホスフェート、2,2'ーメチレンビス(4,6-ジーtertーブチルフェニル) ホスフェート、ジメチルオキシホスフェート、ジエチルオキシホスフェート、ビス (3,5-ジーtertーブチルー4ーヒドロキシフェニル)ホスフェート及び、それらの塩等を挙げることができるが、本発明に係わるリン酸エステル誘導体は、これに限定されるものではなく、また必要に応じて単独、或いは2種類以上併用して使用することができる。この中で

本発明の感熱記録材料 I は、一般に支持体上に電子供与性の通常無色ないし淡色の染料前駆体と電子受容性化合物を主成分とし、これらをバインダーなどに分散した後、支持体上に塗布して感熱記録層を設け、熱ヘッド、熱ペン、レーザー光などで加熱することにより、染料前駆体、電子受容性化合物、ならびに本発明の共反応体が瞬時反応し記録画像が得られるものである。上記感熱記録層には顔料、増感剤、バインダー、酸化防止剤、ならびにステイッキング防止剤などが必要に応じて添加される。

10 支持体としては、紙が主として用いられるが、紙の他に各種織布、不織布、合成樹脂フィルム、合成樹脂ラミネート紙、合成紙、金属泊、蒸着シート、或いはこれらを貼り合わせ等で組み合わせた複合シートを目的に応じて任意に用いることができる。

本発明の感熱記録材料Iを構成する感熱記録層に用いられる染料前駆体として 15 は、一般に感圧記録材料、または感熱記録材料に用いられているものに代表され るが、これらに制限されることはない。

具体的な例を挙げれば、次のとおりである。

5

- (1) トリアリールメタン系化合物:3,3-ビス(p-ジメチルアミノフェニル) -6-ジメチルアミノフタリド(クリスタルバイオレットラクトン)、3,
- $5-\Im$ メチルアミノフタリド、3, $3-\operatorname{LZ}$ (1, $2-\Im$ メチルインドールー3 $-\operatorname{LZ}$ (9 $-\operatorname{LZ}$ $-\operatorname{LZ}$) $-6-\Im$ メチルアミノフタリド、3, $3-\operatorname{LZ}$ (9 $-\operatorname{LZ}$ $-\operatorname{LZ}$ $-\operatorname{LZ}$ $-\operatorname{LZ}$)

n-3-4n) -5-9yメチルアミノフタリド、3, 3-4zス(2-7yエニルインドール-3-4n) -5-9yメチルアミノフタリド、3-p-9yメチルアミノフタリド、3-p-9yメチルアミノアタリドなど、

- 5 (2) ジフェニルメタン系化合物:4,4′ービス(ジメチルアミノフェニル) ベンズヒドリルベンジルエーテル、Nークロロフェニルロイコオーラミン、Nー 2,4,5ートリクロロフェニルロイコオーラミンなど、
- (3) キサンテン系化合物:ローダミンBアニリノラクタム、ローダミンBー p-クロロアニリノラクタム、3-ジエチルアミノ-7-ジベンジルアミノフル オラン、3-ジエチルアミノー7-オクチルアミノフルオラン、3-ジエチルア 10 ミノー7ーフェニルフルオラン、3ージエチルアミノー7ークロロフルオラン、 3-ジエチルアミノー6-クロロー7-メチルフルオラン、3-ジエチルアミノ -7-(3,4-ジクロロアニリノ) フルオラン、<math>3-ジェチルアミノ-7-(2ークロロアニリノ)フルオラン、3ージエチルアミノー6ーメチルー7ーアニリ ノフルオラン、3ージブチルアミノー6ーメチルー7ーアニリノフルオラン、3 15 ージペンチルアミノー6-メチルー7-アニリノフルオラン、3-(N-エチル -N-トリル) アミノー6-メチル-7-アニリノフルオラン、3-ピペリジノ -6-メチル-7-アニリノフルオラン、3-(N-エチル-N-トリル)アミ ノー6ーメチルー7ーフェネチルフルオラン、3ージエチルアミノー7ー(4ー ニトロアニリノ) フルオラン、3ージプチルアミノー6-メチルー7-アニリノ 20 フルオラン、3-(N-メチル-N-プロピル)アミノー6-メチル-7-アニ リノフルオラン、3-(N-エチル-N-イソアミル)アミノー6-メチルー7 -アニリノフルオラン、3- (N-メチル-N-シクロヘキシル) アミノー6-メチルー7-アニリノフルオラン、3- (N-エチル-N-テトラヒドロフルフ リル) アミノー6ーメチルー7ーアニリノフルオランなど、 25
 - (4) チアジン系化合物:ベンゾイルロイコメチレンブルー、p-ニトロベン

ゾイルロイコメチレンブルーなど、

5

10

15

(5) スピロ系化合物: 3 - メチルスピロジナフトピラン、3 - エチルスピロジナフトピラン、3,3′-ジクロロスピロジナフトピラン、3 - ベンジルスピロジナフトピラン、3 - メチルナフト- (3 - メトキシベンゾ) スピロピラン、3 - プロピルスピロベンゾピランなどを挙げることができるが、これに限定されるものではなく、また必要に応じて単独、もしくは2種以上混合して使用することができる。

本発明の感熱記録材料Iを構成する感熱記録層に含まれる種々の発色成分は、 分散媒中に分散された分散液として支持体上に塗布、乾燥される。その分散液は、 発色成分を構成する化合物を乾式粉砕して分散媒中に分散する方法、または発色 成分を構成する化合物を分散媒に混入し湿式粉砕する方法などにより得られる。

該分散液中の発色成分を構成する化合物の粒径は、通常 7μ m以下であり、0. $1\sim5\mu$ mが好ましく、特に 0. $1\sim2\mu$ mの範囲が好ましい。平均粒子径が 7μ mを超える場合には、光散乱が起こりやすく、感熱記録層の透明度が損なわれると共に、発色画像を得るためのエネルギーがより多く必要となる。

本発明の感熱記録材料 I を構成する感熱記録層は、その熱応答性を向上させるために熱可融性化合物を含有させることもできる。この場合、60% 180% の融点を有するものが好ましく、特に、80% 140% の融点を持つものがより好ましい。

このような化合物の具体例を挙げると、ステアリン酸アミド、Nーヒドロキシメチルステアリン酸アミド、Nーステアリルステアリン酸アミド、エチレンビスステアリン酸アミド、オレイン酸アミド、パルミチン酸アミド、メチレンビス水添牛脂脂肪酸アミド、リシノール酸アミドなどの脂肪酸アミド類、パラフィンワックス、マイクロクリスタリンワックス、ポリエチレンワックス、カルナバワックス、マイクロクリスタリンワックス、ポリエチレンワックス、カルナバワックスなどの合成、および天然ワックス類、Nーステアリル尿素などの脂肪族尿素化合物、2ーベンジルオキシナフタレン、ビス (4ーメトキシフェニル) エーテ

ル、2,2',-ビス(4-メトキシフェノキシ)ジェチルエーテル、1,2-ビス(3-メチルフェノキシ)エタン、1,2-ビス(フェノキシメチル)ベンゼン、ナフチルエーテル誘導体、アントリルエーテル誘導体、脂肪族エーテルなどのエーテル化合物、アジピン酸ジフェニル、蓚酸ジ(4-メチルベンジル)エステル、蓚酸ジベンジル、蓚酸ジ(4-クロルベンジル)エステル、炭酸ジフェニル、テレフタル酸ジメチル、テレフタル酸ジベンジル、ベンゼンスルホン酸フェニルエステル、4-アセチルアセトフェノンなどのエステル化合物、m-ターフェニル、4-ベンジルビフェニル、4-アセチルピフェニル、4-アリルオキシビフェニルなどのピフェニル誘導体、ビス(4-アリルオキシフェニル)スルホン、アセト酢酸アニリド、4-メチルアセトアニリド、脂肪酸アニリド類など公知の熱可融性化合物が挙げられるが、これらに限定されるものではなく、また必要に応じて単独、もしくは2種以上混合して使用することができる。

5

10

15

20

25

この熱可融性化合物の添加量は、十分な熱応答性を得るためには、感熱記録層の総固形分中、5~50重量%を占めるように選ぶのが好ましい。また、上記電子受容性化合物に対し重量比で0.3~2.0倍が好ましい範囲であり、さらに好ましい範囲は0.5~1.5倍である。本範囲の場合には熱応答性、発色画像の飽和濃度、ならびに地肌の白色度など基本特性も良好な感熱記録材料が得られる。0.5倍未満の場合には、熱応答性の改良効果が不十分であることが多く、2.0倍を超える場合には飽和濃度、ならびに地肌の白色度が低下する。

その他、感熱記録層には、顔料として、ケイソウ土、タルク、カオリン、焼成カオリン、重質炭酸カルシウム、沈降炭酸カルシウム、炭酸マグネシウム、酸化亜鉛、酸化アルミニウム、水酸化アルミニウム、水酸化マグネシウム、二酸化チタン、硫酸バリウム、硫酸亜鉛、非晶質シリカ、非晶質ケイ酸カルシウム、コロイダルシリカなどの無機顔料、メラミン樹脂フィラー、尿素ーホルマリン樹脂フィラー、ポリエチレンパウダー、ナイロンパウダーなどの有機顔料を使用することができる。

その他の添加剤としては、加熱印字ヘッドの摩耗防止、またはスティッキング防止などの目的でステアリン酸亜鉛、ステアリン酸カルシウムなどの高級脂肪酸金属塩、パラフィン、酸化パラフィン、ポリエチレン、酸化ポリエチレン、ステアリン酸アミド、カスタードワックスなどのワックス類、また、ジオクチルスルホコハク酸ナトリウムなどの分散剤、ベンゾフェノン系、ベンゾトリアゾール系などの紫外線吸収剤、さらに界面活性剤、蛍光染料などを必要に応じて添加することができる。

5

10

15

20

25

本発明の感熱記録材料 I を構成する感熱記録層にバインダーとして、通常の塗工で用いられる種々の水溶性高分子、または水分散性高分子を用いることができる。

具体的には、デンブン類、ヒドロキシメチルセルロース、メチルセルロース、エチルセルロース、カルボキシメチルセルロースなどのセルロース誘導体、ゼラチン、カゼインなどのプロテイン、ポリビニルアルコール、変性ポリビニルアルコール、アルギン酸ソーダ、ポリビニルビロリドン、ポリアクリルアミド、アクリルアミド/アクリル酸エステル共重合体、アクリルアミド/アクリル酸エステル/メタクリル酸三元共重合体、ポリアクリル酸のアルカリ塩、ポリマレイン酸のアルカリ塩、スチレン/無水マレイン酸共重合体のアルカリ塩、エチレン/無水マレイン酸共重合体のアルカリ塩、イソブチレン/無水マレイン酸共重合体、アクリロニトリル/ブタジエン共重合体、アクリロニトリル/ブタジエン共重合体、アクリロニトリル/ブタジエン/スチレン三元共重合体、ポリ酢酸ビニル、酢酸ビニル/アクリル酸エステル共重合体、エチレン/酢酸ビニル共重合体、ポリアクリル酸エステル共工テル共重合体、エチレン/酢酸ビニル共和合体、ポリアクリル酸エステル、スチレン/アクリル酸エステル共重合体、ポリウレタンなどの水分散性バインダーなどが挙げられるが、これらに限定されるものではなく、また必要に応じて単独、もしくは2種以上混合して使用することができる。

感熱記録層の塗工量は、通常染料前駆体の塗工量で0.1~2.0g/m²の範

囲が適当であり、さらに好ましい範囲は $0.15\sim1.5\,\mathrm{g/m^2}$ である。 $0.1\,\mathrm{g/m^2}$ 未満である場合には、+分な発色濃度が得られず、また、 $2.0\,\mathrm{g/m^2}$ を超えて多くても、発色濃度向上が見られず、経済的に不利である。

本発明の感熱記録材料 I は、耐水性、耐薬品性、耐可塑剤性の向上、引っ掻き等の擦れによる発色(擦れカブリ)を防止することを目的として、感熱記録層の上に1種、あるいは数種のバインダーや顔料からなる保護層を1層以上設けることができる。

5

20

保護層に用いられるバインダーとしては、通常の塗工に用いられる種々の水溶 性樹脂、ならびに水分散性樹脂を挙げることができる。

水溶性樹脂としては、例えばボリビニルアルコール、変性ボリビニルアルコール、デンプンまたはその誘導体、ヒドロキシエチルセルロース、メチルセルロース、エチルセルロース、カルボキシメチルセルロースなどのセルロース誘導体、ボリビニルピロリドン、ボリアクリルアミド、アクリルアミド/アクリル酸エステル共重合体、アクリルアミド/アクリル酸エステル/メタクリル酸三元共重合体、ポリアクリル酸のアルカリ塩、ボリマレイン酸のアルカリ塩、スチレン/無水マレイン酸共重合体のアルカリ塩、エチレン/無水マレイン酸共重合体のアルカリ塩、イソプチレン/無水マレイン酸共重合体のアルカリ塩、アルギン酸ソーダ、ゼラチン、カゼイン、キトサンの酸中和物等を用いることができる。

水分散性樹脂としては、例えば、スチレン/ブタジエン共重合体、アクリロニトリル/ブタジエン共重合体、アクリル酸メチル/ブタジエン共重合体、アクリロニトリル/ブタジエン/スチレン三元共重合体、ポリ酢酸ビニル、酢酸ビニル/アクリル酸エステル共重合体、エチレン/酢酸ビニル共重合体、ポリアクリル酸エステル、スチレン/アクリル酸エステル共重合体、ポリウレタン等を用いることができる。

25 また、この保護層には、電子線や紫外線による皮膜を形成する樹脂を使用して もよい。電子線、紫外線により皮膜を形成する樹脂としては、エチレン性不飽和

結合を有する物が挙げられる。例えば、不飽和ポリエステル、ポリエステルアクリル、ウレタンアクリル、エポキシアクリル、ポリエーテルアクリル、側鎖アクリロイル型アクリル樹脂、ポリチオール/アクリル誘導体、ポリチオール/スピロアセタール等のラジカル重合系、エポキシ樹脂等のカチオン重合系を用いることができる。

5

本発明の感熱記録材料 I の感熱記録層上に設ける保護層には、必要な場合はエポキシ基を持つ化合物やジルコニウム塩類などの硬膜剤、架橋剤を添加することもできる。さらに、筆記性、ならびに走行性をより向上させるため、顔料などを添加することもできる。

10 保護層に用いられる顔料として、ケイソウ土、タルク、カオリン、焼成カオリン、重質炭酸カルシウム、沈降炭酸カルシウム、炭酸マグネシウム、酸化亜鉛、酸化アルミニウム、水酸化アルミニウム、水酸化マグネシウム、二酸化チタン、硫酸バリウム、硫酸亜鉛、非晶質シリカ、非晶質ケイ酸カルシウム、コロイダルシリカなどの無機顔料、メラミン樹脂フィラー、尿素ーホルマリン樹脂フィラー、ポリエチレンパウダー、ナイロンパウダーなどの有機顔料が挙げられるが、これに制限されるものではない。なお、顔料は単独、もしくは2種以上混合して用いることができる。保護層に用いる顔料の平均粒径は、2.0μm以下が画像濃度を高めるため好ましい。

その他の添加物としては、ヘッド摩耗防止、スティッキング防止などの目的で ステアリン酸亜鉛、ステアリン酸カルシウムなどの高級脂肪酸金属塩、パラフィン、酸化パラフィン、ポリエチレン、酸化ポリエチレン、ステアリン酸アミド、カスタードワックスなどのワックス類を、また、ジオクチルスルホコハク酸ナトリウムなどの分散剤、さらに界面活性剤、蛍光染料などを用いることもできる。

保護層の塗工量は、 $0.2\sim 10\,\mathrm{g/m^2}$ 、好ましくは $1\sim 5\,\mathrm{g/m^2}$ の範囲であり、必要に応じて、 $2\,\mathrm{g}$ 以上の多層構造にすることもできる。塗工量が $0.2\,\mathrm{g/m^2}$ である場合には、すれかぶりと呼ばれるひっかき、擦れなどの摩擦熱による地

肌の発色が起こりやすくなる。逆に $5 g/m^2$ を超える場合には、熱応答性が低下する。

本発明の感熱記録材料 I は、必要に応じて支持体と感熱記録層の間に 1 種、あるいは数種の顔料やバインダーからなるアンダーコート層を 1 層以上設けることができる。本発明の感熱記録材料がアンダーコート層を設けたものである場合、そのアンダーコート層の塗工量は、 $1\sim30~g/m^2$ の範囲が好ましく、 $3\sim20~g/m^2$ の範囲がより好ましい。塗工量が過少である場合は、目的とする効果が不足する。また、過多である場合は、製品のカールが大きくなることが多い。

5

10

15

20

25

アンダーコート層の顔料としては、一般的には焼成カオリンが用いられるが、 それ以外にもケイソウ土、タルク、カオリン、重質炭酸カルシウム、沈降炭酸カ ルシウム、炭酸マグネシウム、酸化亜鉛、酸化アルミニウム、水酸化アルミニウ ム、水酸化マグネシウム、二酸化チタン、硫酸バリウム、硫酸亜鉛、非晶質シリ カ、非晶質ケイ酸カルシウム、コロイダルシリカなどの無機顔料、メラミン樹脂 フィラー、尿素 - ホルマリン樹脂フィラー、ポリエチレンパウダー、ナイロンパ ウダーなどの有機顔料を用いることが可能で、有機球状粒子、有機中空粒子など も用いることができる。

アンダーコート層のバインダーとしては、通常の塗工で用いられる種々の水溶性樹脂または水分散性樹脂を用いることができる。例えば、デンプン類、ヒドロキシメチルセルロース、メチルセルロース、エチルセルロース、カルボキシメチルセルロース、ゼラチン、カゼイン、ポリビニルアルコール、変性ポリビニルアルコール、アルギン酸ソーダ、ポリビニルピロリドン、ポリアクリルアミド、アクリルアミド/アクリル酸エステル共重合体、アクリルアミド/アクリル酸エステル/メタクリル酸三元共重合体、ポリアクリル酸のアルカリ塩、ポリマレイン酸のアルカリ塩、スチレン/無水マレイン酸共重合体のアルカリ塩、エチレン/無水マレイン酸共重合体のアルカリ塩、イソプチレン/無水マレイン酸共重合体、アクリのアルカリ塩などの水溶性樹脂、およびスチレン/ブタジエン共重合体、アクリ

ロニトリル/ブタジエン共重合体、アクリル酸メチル/ブタジエン共重合体、アクリロニトリル/ブタジエン/スチレン三元共重合体、ボリ酢酸ビニル、酢酸ビニル/アクリル酸エステル共重合体、エチレン/酢酸ビニル共重合体、ボリアクリル酸エステル、スチレン/アクリル酸エステル共重合体、ボリウレタン等の水分散性樹脂等が挙げられる。

5

10

感熱記録層、保護層、またはアンダーコート層の形成方法は、特に限定されるものではなく、従来公知の技術に従って形成することができる。具体的な例としては、エアナイフ塗工、ロッドブレード塗工、バー塗工、ブレード塗工、グラビア塗工、カーテン塗工、Eバー塗工などの方法により塗工液を塗工し、乾燥により感熱記録層、保護層またはアンダーコート層を形成させることができる。

また、平版、凸版、フレキソ、グラビア、スクリーン、ホットメルトなどの方式による各種印刷機などによって各層を形成しても良い。

また、必要に応じて、アンダーコート層塗工後、感熱記録層塗工後、または保 護層塗工後、スーパーカレンダー処理をし、画質を向上させることもできる。

- 15 本発明の感熱記録材料IIは、支持体上に顔料と接着剤を主成分として含有する 下塗り層と、電子供与性の通常無色ないし淡色の染料前駆体と加熱時反応して該 染料前駆体を発色させる電子受容性化合物とを含有する感熱記録層を有するもの、 または該感熱記録材料の感熱記録層上に少なくとも1層の保護層を有するもので ある。
- 20 この感熱記録材料IIにおいて、感熱記録層を構成する電子受容性化合物としては、前記一般式(I)で表されるベンゼンスルホンアミド誘導体やN,N'-ビス(2-ヒドロキシフェニル)-4,4'-ビフェニルジスルホンアミドが用いられる。該一般式(I)のベンゼンスルホンアミド誘導体としては、前述の本発明の電子受容性化合物の説明において、例示した化合物と同じものを挙げることができる。

上記の電子受容性化合物は1種を単独で用いてもよいし、2種以上を組みわせ

て用いてもよい。さらに、本発明の所望の効果を損なわない範囲で、他の電子受容性化合物を1種以上併用することも可能である。併用できる電子受容性化合物としては、一般に感圧記録材料、または感熱記録材料に用いられる酸性物質に代表されるが、これらに制限されることはない。例えば、フェノール誘導体、芳香族カルボン酸誘導体、N, N'ージアリールチオ尿素誘導体、アリールスルホニル尿素誘導体、有機化合物の亜鉛塩などの多価金属塩、ベンゼンスルホンアミド誘導体等を挙げることができる。

5

具体的な例を挙げれば次のとおりである。すなわち、4,4'ージヒドロキシジフェニルスルホン、2,4'ージヒドロキシジフェニルスルホン、4ーヒドロキシー10 キシー4'ーイソプロポキシジフェニルスルホン、4ーヒドロキシー4'ーベンジルオキシジフェニルスルホン、4ーヒドロキシー4'ープロポキシジフェニルスルホン、ビス(3ーアリルー4ーヒドロキシフェニル)スルホン、3,4ージヒドロキシー4'ーメチルジフェニルスルホン、4ーヒドロキシー4'ーベンゼンスルホニルオキシジフェニルスルホン、2,4ービス(フェニルスルホニル)フェノール。

pーフェニルフェノール、pーヒドロキシアセトフェノン、1,1ービス(p ーヒドロキシフェニル)プロパン、1,1ービス(pーヒドロキシフェニル)ペンタン、1,1ービス(pーヒドロキシフェニル)へキサン、1,1ービス(p ーヒドロキシフェニル)シクロヘキサン、2,2ービス(pーヒドロキシフェニ 20 ル)プロパン、2,2ービス(pーヒドロキシフェニル)へキサン、1,1ービス(pーヒドロキシフェニル)ー2ーエチルヘキサン、2,2ービス(3ークロロー4ーヒドロキシフェニル)プロパン、1,1ービス(pーヒドロキシフェニル)ー1ーフェニルエタン、1,3ージー〔2ー(pーヒドロキシフェニル)ー2ープロビル〕ベンゼン、1,3ージー〔2ー(3,4ージヒドロキシフェニル)ー2ープロビル〕ベンゼン、1,4ージー〔2ー(pーヒドロキシフェニル)ー2ープロビル〕ベンゼン、4,4′ーヒドロキシジフェニルエーテル。

3, 3′ -ジクロロー4, 4′ -ヒドロキシジフェニルスルフィド、2, 2 - ビス(4 -ヒドロキシフェニル)酢酸メチル、2, 2 - ビス(4 -ヒドロキシフェニル)酢酸ブチル、4, 4′ -チオビス(2 - t e r t - 7 + 1 +

4-ヒドロキシフタル酸ジメチル、4-ヒドロキシ安息香酸ベンジル、4-ヒ 5 ドロキシ安息香酸メチル、没食子酸ベンジル、没食子酸ステアリル、N,N,-ジフェニルチオ尿素、4, 4, -ビス(3 - (4 - \vee + \vee + ウレイド) ジフェニルメタン、N-(4-メチルフェニルスルホニル)-N'-フェニル尿素、サリチルアニリド、5-クロロサリチルアニリド、サリチル酸、 10 $3,5-ジ-ターシャリーブチルサリチル酸、<math>3,5-ジ-\alpha-$ メチルベンジル サリチル酸、4-「2′-(4-メトキシフェノキシ) エチルオキシ] サリチル 酸、3-(オクチルオキシカルボニルアミノ)サリチル酸あるいはこれらサリチ ル酸誘導体の金属塩、N-(4-ヒドロキシフェニル)-p-トルエンスルホン アミド、N-(4-ヒドロキシフェニル)ベンゼンスルホンアミド、N-(4-ヒドロキシフェニル) -1-ナフタレンスルホンアミド、N-(4-ヒドロキシ 15 フェニル)-2-ナフタレンスルホンアミド、N-(4-ヒドロキシナフチル)-p-トルエンスルホンアミド、N-(4-ヒドロキシナフチル)ベンゼンスル ホンアミド、N-(4-ヒドロキシナフチル)-1-ナフタレンスルホンアミド、 ヒドロキシフェニル) - p - トルエンスルホンアミド、N - (3 - ヒドロキシフ 20 ェニル) ベンゼンスルホンアミド、N-(3-ヒドロキシフェニル) -1-ナフ

この中でも特に、4, 4, 4, -ジヒドロキシジフェニルスルホン、2, 4, -ジ 25 ヒドロキシジフェニルスルホン、2, 4-ビス(フェニルスルホニル)フェノー ル、4, 4, -ビス(3-(4- χ チルフェニルスルホニル)ウレイド)ジフェ

ホンアミドなどが挙げられる。

タレンスルホンアミド、N-(3-ヒドロキシフェニル)-2-ナフタレンスル

5

15

20



ニルメタン、N-(4-ヒドロキシフェニル)-p-トルエンスルホンアミド、3-(オクチルオキシカルボニルアミノ)サリチル酸亜鉛塩等が好ましく用いられる。

また、本発明の感熱記録材料IIの感熱記録層には、添加剤として、リン酸エステル誘導体を含有させることができる。これにより、より優れた熱応答性及び、記録画像保存性を得ることができる。

このリン酸エステル誘導体の具体例は、前述の感熱記録材料 I において説明したとおりである。

熱応答性を高めるために形成される下塗り層は、顔料と接着剤を主成分し、顔 料としては特に限定されないが、JIS-K-5101による吸油量が70~8 00m1/100gである特定の吸油性顔料、または有機中空粒子が特に熱応答性に優れ好ましい。かかる顔料の平均粒子径としては $0.5~20\mu$ m程度、好ましくは $0.5~3\mu$ m程度である。

特定の吸油性顔料の吸油量が70m1/100g未満になると熱応答性を高める効果が少なく、800m1/100gを越えると均一な下塗り層が形成され難くなり記録画質が低下する恐れがある。また、有機中空粒子の平均粒子径が 0.5μ m未満になると熱応答性を高める効果が少なく、 20μ mを越えると記録画質が低下する恐れがある。

特定の吸油性顔料としては、例えば焼成カオリン、ケイソウ土、タルク、カオリン、重質炭酸カルシウム、沈降炭酸カルシウム、炭酸マグネシウム、酸化亜鉛、酸化アルミニウム、水酸化アルミニウム、水酸化マグネシウム、二酸化チタン、硫酸バリウム、硫酸亜鉛、非晶質シリカ、非晶質ケイ酸カルシウム、コロイダルシリカ等の無機顔料、メラミン樹脂フィラー、尿素ーホルマリン樹脂フィラー、ポリエチレンパウダー、ナイロンパウダー等の有機顔料が挙げられる。

25 有機中空粒子としては、例えば塩化ビニル、塩化ビニリデン、酢酸ビニル、アクリル酸メチル、アクリル酸エチル、メタクリル酸メチル、アクリロニトリル、

スチレン等の単量体を主成分とする樹脂またはこれらの単量体を主成分とする共 重合樹脂等を殻とする粒子が挙げられる。有機中空粒子の中空度(粒子の全体積 に対する粒子内の空隙部の体積の比率)としては、50~98%程度が好ましい。

下塗り層に、特定の吸油性顔料または有機中空粒子と共に併用される接着剤と しては、前述の感熱記録材料 I におけるアンダーコート層のバインダーとして例 示した水溶性樹脂や水分散性樹脂を挙げることができる。

5

下塗り層の全固形量に対して、特定の吸油性顔料、有機中空粒子および接着剤の使用量としては、特定の吸油性顔料が60~95重量%程度、有機中空粒子が20~95重量%程度、接着剤が5~35重量%程度が好ましい。

10 下塗り層は、例えば水を媒体とし、特定の吸油性顔料または有機中空粒子、接着剤、および必要により助剤とを共に混合撹拌して調製された下塗り層用塗液を支持体上に、乾燥後の塗布量が1~30g/m²、より好ましくは3~20g/m²程度となるように塗布乾燥して形成される。下塗り層用塗液中に含有される助剤としては、吸油量が70m1/100g未満の顔料、界面活性剤、着色染料、蛍光染料、滑剤等が挙げられる。

本発明の感熱記録材料IIは、感熱記録層中、あるいは保護層中にベンゾトリア ゾール系紫外線吸収剤を含有させることができる。これにより、記録部の耐光性、 および未記録部の経時的な耐黄変性に優れた効果が得られる。かかるベンゾトリ アゾール系紫外線吸収剤としては、常温で固体、或いは液体のものも使用できる。

20 常温で液体のベンゾトリアゾール系紫外線吸収剤を使用する場合には、一般に平均粒子径が 0.3~3.0μm程度のマイクロカプセル中に内包させて配合するのが望ましい。

常温で固体のベンゾトリアゾール系紫外線吸収剤としては、例えば2-(2-ヒドロキシフェニル)ベンゾトリアゾール、2-(2-ヒドロキシ-5-メチルフェニル)ベンゾトリアゾール、2-(2-ヒドロキシ-5-tert-ブチルフェニル)ベンゾトリアゾール、2-(2-ヒドロキシ-3,5-ジーtert

ープチルフェニル) ベンゾトリアゾール、2- °(2-c)ドロキシー3-tert - ブチル-5-メチルフェニル) -5-クロロベンゾトリアゾール、2-(2-ヒドロキシー3, 5-ジーtert-ブチルフェニル) -5-tert-ブチル ベンゾトリアゾール、 $2-(2-E^{\dagger}D+\hat{\nu}-3-sec-\mathcal{I}\mathcal{F}\mathcal{V}-5-ter)$ t-ブチルフェニル)-5-tert-ブチルベンゾトリアゾール、2-(2-5 ヒドロキシー3, 5-ジーtert-アミルフェニル) -5-tert-アミル ベンゾトリアゾール、2 (2-ヒドロキシ-3-(3,4,5,6-テトラフタ ルイミドーメチル) -5-メチルフェニル] ベンゾトリアゾール、2,2-メチ レンビス (4-(1,1,3,3-テトラメチルブチル)-6-(2H-ベンゾトリアゾールー2-イル)フェノール〕等が挙げられる。なかでも、2-(2-10 ヒドロキシー5ーメチルフェニル) ベンゾトリアゾール、2-(2-ヒドロキシ -3-tert-ブチル-5-メチルフェニル) -5-クロロベンゾトリアゾー ル、2,2-メチレンビス〔4-(1,1,3,3-テトラメチルプチル)-6 - (2H-ベンゾトリアゾール-2-イル)フェノール〕は、未記録部の耐黄変 性に特に優れた効果を発揮するため好ましい。 15

また、常温で液体のベンゾトリアゾール系紫外線吸収剤の具体例としては、例えば2-(2-ヒドロキシ-3-ドデシル-5-メチルフェニル)ベンゾトリアゾール、2-[2-ヒドロキシ-4-(2-エチルヘキシル)オキシフェニル]ベンゾトリアゾール、メチル-3-[3-tert-ブチル-5-(2H-ベンソトリアゾールー2-イル)-4-ヒドロキシフェニル]プロピオネートーポリエチレングリコール(分子量約300)との縮合物、5-tert-ブチル-3-(5-クロロ-2H-ベンゾトリアゾール-2-イル)-4-ヒドロキシベンゼンープロピオン酸オクチル、2-(2-ヒドロキシ-3-sec-ブチル-5-tert-ブチルフェノール)-5-tert-ブチルベンゾトリアゾール等。なかでも、2-(2-ヒドロキシ-3-ドデシル-5-メチルフェニル)ベンゾトリアゾールは、マイクロカブセルの壁膜剤との相溶性が良好でカプセル化が容

易であり、しかも記録部の白化が少なく、しかも未記録部の耐光性にも極めて優れているため好ましく用いられる。

かかる紫外線吸収剤を内包するマイクロカプセルの壁膜としては、ボリウレアやボリウレタン膜が好ましいが、アミノアルデヒド膜等も使用可能である。なお、紫外線吸収剤の使用量についても特に限定するものでないが、一般にはベンゾトリアゾール系紫外線吸収剤の塗布量(有効成分換算)として $0.1\sim2.0$ g/m²程度である。

5

10

15

記録部の耐薬品性をより高めたり、あるいは記録走行性を高めるために、感熱記録層上には保護層が形成される。かかる保護層は、成膜性を有する水溶性樹脂または水分散性樹脂を主成分とし、接着剤が溶解または分散された中に、必要により上記の紫外線吸収剤、および感熱記録層に添加し得る助剤等を添加して調製された保護層用塗液を感熱記録層上に、乾燥後の塗布量が0.2~10g/m²、より好ましくは0.5~5g/m²程度となるように塗布乾燥して形成される。

保護層に用いられる水溶性樹脂または水分散性樹脂、その他添加成分、下塗り層(アンダーコート層)および保護層の形成方法などについては、前述の感熱記録材料Iにおいて説明したとおりである。

また、本発明の感熱記録材料IIにおいては、支持体、感熱記録層を構成する電子供与性の通常無色ないし淡色の染料前駆体やその他の成分、および該感熱記録層の形成方法などは、前述の感熱記録材料Iにおいて説明したとおりである。

20 本発明の感熱記録材料IIIは、感熱記録層中に、一般式 (II)

$$(OH)k = (P^{11})m \quad P^{13} \quad (P^{12})n \quad (II)$$

で表されるベンゼンスルホンアミド誘導体の中から選ばれる少なくとも 2 種を含むものである。

前記一般式 (II) において、 R^{11} 、 R^{12} および R^{13} は、それぞれ炭素数 $1\sim 4$ 、好ましく $1\sim 2$ のアルキル基、炭素数 $1\sim 4$ 、好ましくは $1\sim 2$ のアルコキシル基、炭素数 $2\sim 4$ 、好ましくは $2\sim 3$ のアルケニル基、炭素数 $7\sim 1$ 0、好ましくは $7\sim 8$ のアラルキル基または炭素数 $6\sim 1$ 4、好ましくは $6\sim 1$ 0のアリール基を示す。1は $0\sim 5$ の整数、10 の整数、11 は 12 である。

5

前記一般式(II)で表されるベンゼンスルホンアミド誘導体の例としては、N - (2-ヒドロキシフェニル) ベンゼンスルホンアミド、N- (3-ヒドロキシ フェニル) ペンゼンスルホンアミド、N-(4-ヒドロキシフェニル) ベンゼン スルホンアミド、N-(2-ヒドロキシフェニル)-p-トルエンスルホンアミ ド、N-(3-ヒドロキシフェニル)-p-トルエンスルホンアミド、N-(4 10 ーヒドロキシフェニル) -p-トルエンスルホンアミド、N-(2-ヒドロキシ フェニル) -p-エチルベンゼンスルホンアミド、N-(3-ヒドロキシフェニ ル) -p-エチルベンゼンスルホンアミド、N-(4-ヒドロキシフェニル) p-エチルベンゼンスルホンアミド、N-(2-ヒドロキシフェニル) -p-メ トキシベンゼンスルホンアミド、N-(3-ヒドロキシフェニル)-p-メトキ 15 シベンゼンスルホンアミド、N- (4-ヒドロキシフェニル) -p-メトキシベ ンゼンスルホンアミド、N-(2-ヒドロキシフェニル)-p-アリルベンゼンスルホンアミド、N-(3-ヒドロキシフェニル)-p-アリルベンゼンスルホ ンアミド、N-(4-ヒドロキシフェニル)-p-アリルベンゼンスルホンアミ 20 ド、N-(2-ヒドロキシフェニル)-p-ベンジルベンゼンスルホンアミド、 N-(3-ヒドロキシフェニル)-p-ベンジルベンゼンスルホンアミド、N-(4-ヒドロキシフェニル)-p-ベンジルベンゼンスルホンアミド、<math>N-(2)ーヒドロキシフェニル) -p-クロルベンゼンスルホンアミド、N-(3-ヒド ロキシフェニル) -p-クロルベンゼンスルホンアミド、N-(4-ヒドロキシ フェニル) -p-クロルベンゼンスルホンアミド、N-(2-ヒドロキシフェニ 25 ル) -p-フェニルベンゼンスルホンアミド、N-(3-ヒドロキシフェニル)

-p-フェニルベンゼンスルホンアミド、N-(4-ヒドロキシフェニル)-p-フェニルベンゼンスルホンアミド、

N-(2-ヒドロキシフェニル)-N-メチルーベンゼンスルホンアミド、N -(3-1)-ヒドロキシフェニル)-N-メチル-ベンゼンスルホンアミド、N-(2-ヒ 5 ドロキシフェニル)-N-メチル-p-トルエンスルホンアミド、N-(3-ヒ ドロキシフェニル) -N-メチル-p-トルエンスルホンアミド、N-(4-ヒ ドロキシフェニル)-N-メチル-p-トルエンスルホンアミド、N-(2-ヒ ドロキシフェニル) - N-エチルーベンゼンスルホンアミド、N-(3-ヒドロ キシフェニル) - N - エチルーベンゼンスルホンアミド、N - (4 - ヒドロキシ 10 フェニル) - N - エチルーベンゼンスルホンアミド、N - (2 - ヒドロキシフェ ニル) - N-エチル-p-トルエンスルホンアミド、N-(3-ヒドロキシフェ ニル) - N-エチル-p-トルエンスルホンアミド、N-(4-ヒドロキシフェ ニル) - N - エチル - p - トルエンスルホンアミド、N - (2 - ヒドロキシフェ ニル) -N-アリルーベンゼンスルホンアミド、N-(2-ヒドロキシフェニル) 15 -N-アリル-p-トルエンスルホンアミド、N-(2-ヒドロキシフェニル) -N-ベンジルーベンゼンスルホンアミド、N- (3-ヒドロキシフェニル) - $N-\langle v\rangle = \langle v\rangle$ -ベンジル-ベンゼンスルホンアミド、N-(2-ヒドロキシフェニル)-N-ベンジルーpートルエンスルホンアミド、N-(3-ヒドロキシフェニル)-N 20 ーベンジル-p-トルエンスルホンアミド、N-(4-ヒドロキシフェニル)- $N-\langle v\rangle = (2, 4-) = (2, 4$ ニル) ベンゼンスルホンアミド、N-(2,4-ジヒドロキシフェニル)-p-トルエンスルホンアミドなどを挙げることができるが、本発明に係わるベンゼン 25 スルホンアミド誘導体は、これらに限定されるものではない。

ベンゼンスルホンアミド誘導体を2種以上併用することによる相乗効果で、高

い熱応答性を得ることができ、かつ地肌/記録画像の保存性に優れた感熱記録材料とすることができる。好ましくは、N-(4-E) には、N-(4-E) になった。N-(4-E) にな

5

10

15

20

25

この感熱記録材料IIIにおいては、特に前記ベンゼンスルホンアミド誘導体2種以上を分子レベルで混合した混合物を、感熱記録層中に含有させることが好ましい。ここで、分子レベル混合物とは、2種以上のベンゼンスルホンアミド誘導体の分散液を単に混合したり、あるいは分散時に2種以上のベンゼンスルホンアミド誘導体の粉体を混合分散するような、粒子レベルでの混合とは異なる方法によって得られるものであり、2種以上のベンゼンスルホンアミド誘導体が分子レベルで混合しているものを意味する。

本発明における分子レベル混合物の調製方法としては、2種以上のベンゼンスルホンアミド誘導体を所望の比率で混合し、適当な熱を加えて熱溶融状態で混合し冷却固化した後粉砕し分子レベル混合物を得る方法、2種以上のベンゼンスルホンアミド誘導体を所望の比率で混合し、適切な溶剤(良溶媒)に溶解させた後それらを溶解しない溶剤(資溶媒)中に滴下して析出させた後粉砕し、分子レベル混合物を得る方法、或いは合成法の一例として、アミノフェノールの置換位置異性体の混合物とpートルエンスルホニルクロライドを反応させ所望の比率の分子レベル混合物を得る方法、oートルエンスルホニルクロライドとpートルエンスルホニルクロライドの混合物とアミノフェノールを反応させ所望の比率の分子レベル混合物を得る方法等が挙げられる。

本発明において、ベンゼンスルホンアミド誘導体 2 種を併用する場合、その併用比率は、重量比で $1:9\sim9:1$ の範囲が好ましい。この範囲外の併用比率、または特公平5-13071 号公報記載のように、ベンゼンスルホンアミド誘導体が単独の場合は、良好な熱応答性および記録画像保存性が得られにくい。

また、本発明の感熱記録材料IIIの感熱記録層には、添加剤として、リン酸エス

テル誘導体を含有させることができる。これにより、より優れた熱応答性及び、 記録画像保存性得ることができる。

このリン酸エステル誘導体の具体例は、前述の感熱記録材料Iにおいて説明したとおりである。

5 本発明の感熱記録材料IIIにおいては、支持体、感熱記録層を構成する電子供与性の通常無色ないし淡色の染料前駆体やその他の成分、所望により設けられるアンダーコート層や保護層およびこれら各層の形成方法などは、前述の感熱記録材料 I において説明したとおりである。

本発明の感熱記録材料IVは、感熱記録層中に、ベンゼンスルホンアミド誘導体、 10 およびジフェニルスルホン誘導体を含むものである。

この感熱記録材料IVにおいては、上記ジフェニルスルホン誘導体として、以下 に示す2種のジフェニルスルホン誘導体が好ましく用いられる。

まず、第1のジフェニルスルホン誘導体は、一般式 (III)

$$(R^{14})p \qquad (R^{15})q \qquad (R^{16})r \qquad (R^{17})s \qquad (R^{18})t \qquad (R^{19})u \qquad (R^{$$

15 【式中、XおよびYはそれぞれ同じでも異っていてもよく、直鎖状若しくは分岐 状の炭素数1~12の飽和または不飽和のエーテル結合を有していてもよい二価 の炭化水素基、あるいは

 $(R^{20}$ はメチレン基またはエチレン基、Tは水素原子または炭素数 $1\sim 4$ のアル 20 キル基を示す。)

で表される基を示し、 $R^{14}\sim R^{19}$ は、それぞれ独立にハロゲン原子、アルキル基またはアルケニル基を示す。p, q, r, s, t およびuは、それぞれ $0\sim 4$ の整数を示し、それらが2以上の場合は、 $R^{14}\sim R^{19}$ は、それぞれにおいて同じで

も異なっていてもよく、aは $0\sim10$ の整数を示す。] で表される化合物である。

この一般式IIIで表されるジフェニルスルホン誘導体は、特開平10-862号 公報、同10-29969号公報に記載されている。

一般式IIIにおいて、X及びYで表せる基は具体的には、メチレン基、エチレン 5 基、トリメチレン基、テトラメチレン基、ペンタメチレン基、ヘキサメチレン基、 ヘプタメチレン基、オクタメチレン基、ノナメチレン基、デカメチレン基、ウン デカメチレン基、ドデカメチレン基、メチルメチレン基、ジメチルメチレン基、 メチルエチレン基、エチルエチレン基、1,2-ジメチルエチレン基、1-メチ ルトリメチレン基、1-メチルテトラメチレン基、1、3-ジメチルトリメチレ 10 ン基、1-エチルー4-メチルーテトラメチレン基、ビニレン基、プロペニレン 基、2-プテニレン基、エチニレン基、2-プチニレン基、1-ビニルエチレン 基、エチレンオキシエチレン基、テトラメチレンオキシテトラメチレン基、エチ レンオキシエチレンオキシエチレン基、エチレンオキシメチレンオキシエチレン 基、1,3-ジオキサン-5,5-ビスメチレン基、1,2-キシリル基、1,315 ーキシリル基、1,4ーキシリル基、2ーヒドロキシトリメチレン基、2ーヒド ロキシー2-メチルトリメチレン基、2-ヒドロキシー2-エチルトリメチレン 基、2ーヒドロキシー2ープロビルトリメチレン基、2ーヒドロキシー2ーイソ プロピルトリメチレン基、2-ヒドロキシ-2-プチルトリメチレン基等が挙げ 20 られる。

 $R^{14} \sim R^{19}$ のアルキル基またはアルケニル基は、 $C1 \sim C6$ のアルキル基または $C2 \sim C4$ のアルケニル基が好ましく、具体的には、メチル基、エチル基、 n -プロピル基、イソプロピル基、n - ブチル基、 sec - ブチル基、 tert - ブチル基、n - ベンチル基、イソベンチル基、ネオベンチル基、tert - ベンチル基、n - ベンチル基、イソヘキシル基、1 - メチルベンチル基、2 - メチルベンチル基、ビニル基、アリル基、イソプロベニル基、1 - プロベニル基、2 -

25

プテニル基、3-プテニル基、1,3-プタンジエニル基、2-メチル-2-プロペニル基等が挙げられ、また、ハロゲン原子は、塩素、臭素、フッ素、ヨウ素を表す。

一般式IIIにおいて、aが0の場合の化合物としては、特開平7-149713 5 号公報に記載された化合物が挙げられ、次のものを代表的な例として挙げること ができる。

(1-1) 1, 1-ビス [4-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル) フェノキシ] メタン

(1-2) 1, 2-ビス [4-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル) フェノキ 10 シ] エタン

(1-3) 1, 3-ビス (4-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル) フェノキシ] プロパン

(1-4) 1, 4-ビス (4-ヒドロキシフェニルスルホニル) フェノキシ] プタン

15 (1-5) 1, 5-ビス [4-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル) フェノキシ] ペンタン

(1-6) 1, 6-ビス (4-ビドロキシフェニルスルホニル) フェノキシ (1-6) へキサン

 $(1-7) \alpha$, α' -ビス (4-(4-)) フェフェニルスルホニル) フェフ 20 キシ(3-0) - (4-0) -

 $(1-8)\alpha$, α' -ビス〔4-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル)フェノキシ〕-m-キシレン

(1-9) α , α' -ビス〔4-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル)フェノキシ〕-p-キシレン

25 (1-10) 1, 3-ピス [4-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル) フェノキシ] -2-ヒドロキシプロパン

(1-12) 4 , 4 ' - \forall 2 + 4

5 (1-13) 1, 2-ビス [4-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル) フェノ キシ] エチレン

(1-14) 1, 4-ビス [4-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル) フェノキシ] <math>-2-プテン

一般式Ⅲにおいて、aがOでない場合の化合物として具体的には次のような化10 合物を例示できる。

15 (2-3) 4, 4'-ビス [3-{4-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル) フェノキシ} プロビルオキシ] ジフェニルスルホン

(2-4) 4, 4'-ビス $(2-\{4-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル)$ フェノキ $\}$ シエチルオキシ] ジフェニルスルホン

(2-5) 4-[4-[4-(4-k-1)]

20 ブチルオキシ] -4'-[3-{4-(4-ヒドロキシフェニルスルフォニル)フェノキシ} プロビルオキシ] ジフェニルスルホン

(2-6) 4-[4-[4-(4-E)] (2-6) 4-[4-(4-E)] (2-6) 4-[4-(4-E)] (2-6) (2-6) (2-6) (3-6)

フェノキシ} エチルオキシ] ジフェニルスルホン

(2-8) 4, 4'-ビス $(5-\{4-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル)$ フェノキシ $\}$ ペンチルオキシ] ジフェニルスルホン

(2-9) 4, 4'-ビス $[6-{4-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル)}$

5 フェノキシ} ヘキシルオキシ] ジフェニルスルホン

(2-11) 4-(4-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル) フェノキ

10 > > -2- >

 $\{0\}$ $\{-2-1\}$ $\{-2$

15 (2-13) 1, 4-UZ [4-[4-[4-(4-UFD+)]] Z^{μ} $Z^$

(2-14) 1, $4-ビス[4-[4-(4-(4-ヒドロキシフェニル スルホニル) フェノキシ} <math>-2-トランスープテニルオキシ]$ フェニルスルフォ

20 ニル]フェノキシ]ートランスー2ープテン

 $(2-16)4,4'-ビス<math>[4-\{2-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル)$ フェノキシ $\}$ ブチルオキシ]ジフェニルスルホン

25 (2-17) 4, 4'-ビス [2-[2-{4-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル) フェノキシ} エチレンオキシ] エトキシ] ジフェニルスルホン

- 20 ホニル)フェノキシ}エチレンオキシ]エトキシ]ジフェニルスルホン
 - (2-26) 2, $4'-ヒス[2-[2-44-(2-ヒドロキシフェニルスルホニル) フェノキシ} エチレンオキシ] エトキシ] ジフェニルスルホン$
- 25 エトキシ] ジフェニルスルホン

15

(2-28) 4, 4'- \forall z $[2-(2-{3-r})n-4-(3-r)n-4]$

ーヒドロキシフェニルスルホニル)フェノキシ}エチレンオキシ]エトキシ]ジフェニルスルホン

5

20

25

ホン

(2-31) 4, 4′-ビス {3, 5-ジメチルー4-(3, 5-ジメチルー4
 10 ーヒドロキシフェニルスルホニル)フェニルー1, 2-フェニレンビスメチレンオキシ} ジフェニルスルホン

(2-32) 4, 4'-ビス {3-アリル-4-(3-アリル-4-ヒドロキシフェニルスルホニル) 1, 4-フェニレンビスメチレンオキシ} ジフェニルスルホン

15 (2-33) 4, 4'-ビス {3-アリル-4-(3-アリル-4-ヒドロキシフェニルスルホニル) 1, 3-フェニレンビスメチレンオキシ} ジフェニルスルホン

(2-34) 4, 4'-ビス $\{3-$ アリル-4-(3-アリル-4-ヒドロキシフェニルスルホニル) 1, 2-フェニレンビスメチレンオキシ $\}$ ジフェニルスル

(2-35) 4, 4'-ビス (4-(4-)) フェニルスルホニル) フェノキシ $\{-2-(1+1)\}$ $\{-2-(1+1)\}$

(2-36) 1, 3-ビス [4- [4- [4- (4

本発明の感熱記録材料IVの感熱記録層に用いる前記一般式IIIで表されるジフェ

ニルスルホン誘導体は、感熱記録材料の系に、一般式IIIにおいてaが0の場合の少なくとも1種以上のジフェニルスルホン誘導体を添加しても良く、また、aが1~10の場合の少なくとも1種以上の誘導体であってもよく、更には、aが0の場合の少なくとも1種以上のジフェニルスルホン誘導体とaが1~10の場合の少なくとも1種以上の併用添加でも良い。

次に、第2のジフェニルスルホン誘導体は、一般式(IV)

5

15

20

$$(HO) = SO_2 - (IV)$$

(式中、 R^{21} および R^{22} は、それぞれ独立してハロゲン原子、水酸基、アルキル 4、アルケニル基、アラルキル基、アリール基、アルコキシル基またはフェニル スルホン基を示し、bは $0\sim4$ の整数、cは $0\sim5$ の整数を示す。) で表される化合物である。

この一般式 (N) で表されるジフェニルスルホン誘導体の例としては、4-ヒドロキシー4'ーイソプロポキシジフェニルスルホン、4,4'ージヒドロキシジフェニルスルホン、4ーヒドロキシジフェニルスルホン、4ーヒドロキシジフェニルスルホン、4ーヒドロキシジフェニルスルホン、4ーヒドロキシー4'ーメトキシジフェニルスルホン、4ーヒドロキシー4'ーメトキシジフェニルスルホン、4ーヒドロキシー4'ーエトキシジフェニルスルホン、4ーヒドロキシー4'ーベンジルオキシジフェニルスルホン、ビス(3ーアリルー4ーヒドロキシー4'ーベンジルオキシジフェニルスルホン、ビス(3ーアリルー4ーヒドロキシフェニル)スルホン、ビス(3,5ージプロモー4ーヒドロキシフェニル)スルホン、ビス(3,5ージプロロー4ーヒドロキシフェニル)スルホン、ゴス(3,5ージクロロー4ーヒドロキシフェニル)スルホン、3,4ージヒドロキシジフェニルスルホン、3,4ージヒドロキシジフェニルスルホン、3,4・ートリヒドロキシジフェニルスルホン、2,

3,4ートリヒドロキシジフェニルスルホン、3ーフェニルスルホニルー4ーヒドロキシジフェニルスルホン、2,4ービス(フェニルスルホニル)フェノール等を挙げることができるが、本発明に係わるこのジフェニルスルホン誘導体は、これらに限定されるものではなく、また必要に応じて単独もしくは2種類以上混合して使用することができる。

本発明の感熱記録材料IVにおいて、前記一般式 (III) または一般式 (IV) で表されるジフェニルスルホン誘導体と併用されるベンゼンスルホンアミド誘導体としては、一般式 (II-a)

$$(R^{11})m$$
 $(R^{12})n$ $= |=$ $NHSO_2$ $(I I- a)$

10 (式中、 R^{11} 、 R^{12} 、K、mおよびnは前記-般式(II)と同様である。)で表される化合物が好ましく用いられる。

15

20

この一般式(II-a)で表されるベンゼンスルホンアミド誘導体の例としては、N-(3-t)ドロキシフェニル)ベンゼンスルホンアミド、N-(4-t)ドロキシフェニル)-p-tトルエンスルホンアミド、N-(4-t)1ーをクートルエンスルホンアミド、N-(4-t)1ーをクートルエンスルホンアミド、N-(4-t)1ーをクートルエンスルホンアミド、N-(4-t)1ーをクートルエンスルホンアミド、N-(3-t)1ーをクートルエンスルホンアミド、N-(4-t)1ーをクートルエンスルホンアミド、N-(4-t)1ーをクートルエンスルホンアミド、N-(4-t)1ーをクートルエンスルホンアミドなどを挙げることができるが、本発明に係わるベンゼンスルホンアミド誘導体は、これに限定されるものではなく、また必要に応じて単独もしくは2種類以上混合して使用することができる。

一般式 (II-a) で表されるベンゼンスルホンアミド誘導体と、一般式 (III) または一般式 (IV) で表されるジフェニルスルホン誘導体を併用することによる 相乗効果で、高い熱応答性と飽和濃度を得ることができ、かつ記録画像保存性に優れた感熱記録材料とすることができる。

本発明に用いるベンゼンスルホンアミド誘導体と、ジフェニルスルホン誘導体の含有割合は、重量比で9:1~3:7の範囲が好ましい。ジフェニルスルホン誘導体の重量比がこの範囲を超えて過大である場合、即ちベンゼンスルホンアミド誘導体の重量比が過小である場合には、良好な熱応答性が得られがたい。一方、これとは逆の場合には、充分な記録画像保存性が得れなくなる。

5

15

20

また、本発明の感熱記録材料IVの感熱記録層中には、添加剤として、一般式(V)

10 (式中、Z は酸素原子またはN H基、 R^{23} はアルキル基、アルケニル基、アラルキル基またはアリール基を示し、 R^{23} はアルキル基、アルケニル基、アラルキル基またはアリール基を示し、 R^{23} はアルキル基、アルケニル基、アラルキル基またはアリール基を示し、 R^{23} はアルキル基、アルケニル基、アラルキル基を示す。)

この一般式(V)で表されるヒドロキシ安息香酸誘導体の例としては、4-ヒドロキシ安息香酸エチル、4-ヒドロキシ安息香酸プロピル、4-ヒドロキシ安息香酸プロピル、4-ヒドロキシ安息香酸ブチル、4-ヒドロキシ安息香酸ベンジル等を挙げることができ、これらは単独もしくは2種類以上混合して用いることができる。この中でも特に、4-ヒドロキシ安息香酸ベンジルが好ましく用いられる。

また、本発明の感熱記録材料IVの感熱記録層には、添加物として、リン酸エステル誘導体を含有させることができる。これにより、より優れた記録画像保存性を得ることができる。

このリン酸エステル誘導体の具体例は、前述の感熱記録材料 I において説明したとおりである。

さらに、この感熱記録材料IVは、感熱記録層中に、前記一般式(II)で表されるベンゼンスルホンアミド誘導体の中から選ばれる少なくとも1種を含むと共に、

一般式(VI)

$$(R^{24})e \qquad \qquad (VI)$$

$$(R^{25})f \qquad \qquad (VI)$$

[式中、R²⁴は

20

$$A \xrightarrow{R^{27}} R^{28}$$

$$C \xrightarrow{C} CH_3$$

5 (Aは $-(CH_2)_h-$ 、 $-O(CH_2)_i-$ または $-O(CH_2)_iO(CH_2)_v-$ 、 R^{27} および R^{28} は、それぞれ水素原子または炭素数 $1\sim 6$ のアルキル基を示し、hおよびiは、それぞれ $0\sim 5$ の整数、jおよびvは、それぞれ $1\sim 5$ の整数を示す。)で表される基、 R^{25} および R^{26} は、それぞれハロゲン原子、炭素数 $1\sim 6$ のアルキル基、炭素数 $1\sim 6$ のアルコキシル基または置換基を有していてもよいベンジルオキシ基を示し、eは0または1、fは $0\sim 5$ の整数、gは $0\sim 4$ の整数を示す。〕

で表されるジフェニルスルホン誘導体の中から選ばれる少なくとも1種を含むものであってもよい。なお、この感熱記録材料を、以下、感熱記録材料IV-aと称す。

15 前記一般式 (II) で表されるベンゼンスルホンアミド誘導体の例としては、前述の感熱記録材料IIIにおける一般式 (II) の説明において、例示した化合物と同じものを挙げることができる。

また、一般式(II)で表されるベンゼンスルホンアミド誘導体の中でもN-(4-ヒドロキシフェニル)-p-トルエンスルホンアミドおよびN-(2-ヒドロキシフェニル)-p-トルエンスルホンアミドを用いることにより、地肌の白色

度、熱応答性、発色画像の飽和濃度、耐光保存性が良好で大きな欠点が認められない、品質バランスが良好な感熱記録材料が得られる。

さらに、前記一般式 (VI) で表されるジフェニルスルホン誘導体の少なくとも 1種を添加した場合、添加しない場合と比較して、耐光保存性がさらに改善され、 特に光を長時間照射した場合の画像保存性が改良される。

5

15

20

25

前記一般式 (II) で表されるベンゼンスルホンアミド誘導体の添加量は、電子供与性である染料前駆体に対し重量比で $1.0 \sim 4.0$ 倍が好ましい範囲であり、さらに好ましい範囲は $1.2 \sim 2.5$ 倍である。本範囲では、熱応答性、発色画像の飽和濃度、ならびに地肌の白色度のバランスが特に良好になる。

10 一方、感熱記録層に用いられる一般式(VI)で表されるジフェニルスルホン誘導体は、分子中にエポキシ基を1個以上有する、常温で固体である無色、または 淡色のエポキシ化合物が好ましい。

5

4-ベンジルオキシー4'-(2-メチルグリシジルオキシ) ジフェニルスルホン、4-(4-メチルベンジルオキシ) -4'-(2-メチルグリシジルオキシ) ジフェニルスルホン、4-グリシジルオキシジフェニルスルホン、4,4'-ジグリシジルオキシジフェニルスルホン、4,4'-ジグリシジルオキシジフェニルスルホン、4,4'-ジグリシジルオキシー2,2'-ジプロモジフェニルスルホン、4,4'-ジグリシジルオキシー3,3',5,5'-テトラブロモジフェニルスルホン、4,4'-ビス(2-グリシジルオキシエトキシ) ジフェニルスルホン、4,4'-ビス(2-グリシジルオキシエトキシ) -3,3',5,5'-テトラブロモジフェニルスルホン、4,4'-ビス(2-グリシジルオキシエトキシ) -3,3',5,5'-テトラブロモジフェニルスルホン、4,4'-ビス(2-グリシジルオキシエトキシ) -3,3',5,5'-テトラブロモジフェニルスルホン、4,4'-ビス(2-グリシジルオキシエトキシ) -3,3',5,5'-テトラメチルジフェニルスルホン、および4,4'-ビス(3,4-エポキシブチルオキシ) ジフェニルスルホン、および4,4'-ビス(3,4-エポキシブチルオキシ) ジフェニルスルホン等が挙げられる。

これらの化合物のうちでも、4 ーベンジルオキシー4'ー(2ーメチルグリシジルオキシ)ジフェニルスルホンは、とりわけ優れた耐光性を示すため特に好ましく用いられる。もちろん、上記の如きジフェニルスルホン誘導体はこれらに限定されるものではなく、また必要に応じて二種以上を併用することもできる。本発明において用いられる一般式(VI)で表されるジフェニルスルホン誘導体の使用量は特に限定するものではないが、一般に電子供与性である染料前駆体に対し重量比で0.005~2.0倍が好ましい範囲であり、さらに好ましい範囲は0.01~1.0倍である。本範囲において耐光保存性、特に画像部の耐光性が著し

く良好になる。なお、必要に応じて2種以上併用することもできる。

5

10

15

20

25

このような化合物の具体例を挙げれば、活性白土、ゼオライト、ベントナイト などの粘土物質、4-フェニルフェノール、4-t-ブチルフェノール、4-ヒ ドロキシアセトフェノン、2,2'-ジヒドロキシジフェニル、2,2'-メチ レンピス(4-メチル-6-t-ブチルフェノール)、4,4'-エチレンピス (2-メチルフェノール)、1,1-ビス(4-ヒドロキシフェニル)プロパン、1, 1-ビス (4-ヒドロキシフェニル) ペンタン、1, 1-ビス (4-ヒドロ キシフェニル)ヘキサン、1,1-ビス(4-ヒドロキシフェニル)シクロヘキ サン、2,2-ビス(4-ヒドロキシフェニル)プロパン、2,2-ビス(4-ヒドロキシフェニル) ヘキサン、2,2-ビス(4-ヒドロキシフェニル)-3 ーエチルヘキサン、2,2ービス(3-クロロ-4-ヒドロキシフェニル)プロ パン、1, 1-ビス (4-ヒドロキシフェニル) -1-フェニルエタン、1, 1ービス(4ーヒドロキシフェニル)ー1ーフェニルプロパン、4,4'ージヒド ロキシジフェニルエーテル、4,4'ーシクロヘキシリデンビス(2-イソプロ ピルフェノール)、4,4'ージヒドロキシジフェニルスルホン、2,4'ージ ヒドロキシジフェニルスルホン、4ーヒドロキシー4'ーメチルジフェニルスル ホン、4-ヒドロキシー4'ーイソプロポキシジフェニルスルホン、4-ヒドロ

5

10

15

20

25

キシー4' -n-プロポキシジフェニルスルホン、4-ヒドロキシー4' -ベン ジルオキシジフェニルスルホン、ビス (3-アリル-4-ヒドロキシフェニル) スルホン、ビス(3-クロロー4-ヒドロキシフェニル)スルホン、2,4-ビ ス(フェニルスルホニル)フェノール、ビス(3-クロロー4-ヒドロキシフェ ニル)スルフィド、4,4'ーチオビス(2-t-ブチル-5-メチルフェノー 7.-ジ(4-ヒドロキシフェニルチオ)-3,5-ジオキサヘプタン、4-ヒド ロキシフタル酸ジメチル、2,2-ビス(4-ヒドロキシフェニル)酢酸エステ ル類、没食子酸アルキルエステル類、サリチルアニリド、5-クロロサリチルア ニリド、ノボラック型フェノール樹脂、変性テルペンフェノール樹脂などのフェ ノール性化合物、4-ヒドロキシ安息香酸エチル、4-ヒドロキシ安息香酸プロ ピル、4-ヒドロキシ安息香酸ブチル、4-ヒドロキシ安息香酸ペンジル、4-ヒドロキシ安息香酸クロロベンジルなどのヒドロキシ安息香酸エステル、安息香 酸、サリチル酸、1-ヒドロキシー2-ナフトエ酸、2-ヒドロキシー6-ナフ トエ酸、3-イソプロビルサリチル酸、3-シクロヘキシルサリチル酸、5-シ クロヘキシルサリチル酸、3,5-ジーt-ブチルサリチル酸、3,5-ジーt ーノニルサリチル酸、3,5ージドデシルサリチル酸、3ーメチルー5ーtード デシルサリチル酸、3,5-ビス(α , α -ジメチルベンジル) サリチル酸、3 ーメチルー $5-(\alpha-$ メチルベンジル) サリチル酸、4-nーオクチルオキシカ サリチル酸、酒石酸、ショウ酸、ホウ酸、クエン酸、アテアリン酸などの有機酸、 或いはこれらの亜鉛、ニッケル、アルミニウム、カルシウムなどの金属塩、ヒス {4-(4-メチルフェニル) スルホニルアミノカルボニルアミノフェニル} メ タンなどの尿素誘導体、チオ尿素誘導体など公知の化合物が挙げられるが、これ らに限定されるものではなく、また必要に応じて単独、もしくは2種以上混合し て使用することができる。

本発明の感熱記録材料IVにいては、支持体、感熱記録層を構成する電子供与性の通常無色ないし淡色の染料前駆体やその他の成分、所望により設けられるアンダーコート層や保護層およびこれら各層の形成方法などは、前述の感熱記録材料Iにおいて説明したとおりである。

5 本発明の感熱記録材料Vは、感熱記録層中に、前記一般式(II)で表されるペンゼンスルホンアミド誘導体の中から選ばれる少なくとも1種と、紫外線吸収剤を含むものである。

前記一般式(II)で表されるベンゼンスルホンアミド誘導体の例としては、前述の感熱記録材料IIIにおける一般式(II)の説明において、例示した化合物と同じものを挙げることができる。

この一般式(II)で表されるベンゼンスルホンアミド誘導体の中でも、N-(2-ヒドロキシフェニル)ーpートルエンスルホンアミド、N-(4-ヒドロキシフェニル)ーpートルエンスルホンアミドが好ましく用いられる。これらは、電子受容性化合物としての特性以外にも、合成原料が容易に入手できること、経済性、収率等の点でも優れている。

本発明の感熱記録材料Vの感熱記録層を構成する染料前駆体を発色させる電子 受容性化合物としては、前記一般式(II)で示される電子受容性化合物とともに、 その特性を損なわない範囲で他の電子受容性化合物を併用することができる。

他の電子受容性化合物としては、例えばジフェニルメタン誘導体、安息香酸誘導体、サリチル酸誘導体、尿素誘導体などを用いることができる。これらの具体例としては、前述の感熱記録材料 I において、他の電子受容性化合物におけるジフェニルメタン誘導体、安息香酸誘導体、サリチル酸誘導体、および尿素誘導体の説明で例示した化合物と同じものを、それぞれ挙げることができる。

本発明の感熱記録材料Vの感熱記録層を構成する紫外線吸収剤としては、各種 25 公知のものが用いられる。

具体的な紫外線吸収剤の例としては、

10

15

20

(1) ベンゾトリアゾール誘導体:2-(2-ヒドロキシフェニル) ベンゾト リアゾール、2-(2-ヒドロキシ-5-メチルフェニル) ベンゾトリアゾール、 2-(2-ヒドロキシ-5-tert-プチルフェニル) ベンゾトリアゾール、2-(2-ヒドロキシー3, 5-ジーtertーブチルフェニル) ベンゾトリアゾール、 2- (2-ヒドロキシ-3-tert-ブチル-5-メチルフェニル) -5-クロロ 5 ベンゾトリアゾール、2-(2-ヒドロキシ-3,5-ジーtert-ブチルフェニ ル) -5-クロロベンゾトリアゾール、2-(2-ヒドロキシー3,5-ジーte rt-アミノフェニル) ベンゾトリアゾール、2-(2-ヒドロキシ-3, 5-ジ ーtertープチルフェニル) -5-tertープチルベンゾトリアゾール、2-(2-ヒドロキシー3ードデシルー5ーメチルフェニル) ベンゾトリアゾール、2-[2 10 ーヒドロキシー4-(2-エチルヘキシル)オキシフェニル]ベンゾトリアゾー ル、メチルー3ー(3-tert-ブチルー5-ベンゾトリアゾリルー4-ヒドロキ シフェニル)プロピオネートーポリエチレングリコール (分子量約300) との 縮合物、5-tert-プチル-3-(5-クロロ-ペンゾトリアゾリル)-4-ヒ ドロキシベンゼンープロピオン酸オクチル、2-(2-ヒドロキシ-3-sec -15 ブチルー5-tert-ブチルフェニル) -5-tert-ブチルペンゾトリアゾール、 2-(2-ヒドロキシ-4-メトキシ-5-スルホフェニル) ベンゾトリアゾー ルナトリウム塩、2-(2-ヒドロキシ-4-ブトキシ-5-スルホフェニル) ベンゾトリアゾールナトリウム塩、2,2'ーメチレンビス[4-メチルー6-ベンゾトリアゾリル)フェノール]、2,2'ーメチレンビス[4ーメチルー6 20 -(5-メチルベンゾトリアゾリル)フェノール]、2,2'ーメチレンビス[4 ーメチルー6ー(5ークロロベンゾトリアゾリル)フェノール]、2,2'ーメ チレンビス [4-(1, 1, 3, 3-テトラメチルブチル) -6-ベンゾトリアゾリル)フェノール]、2,2'ーメチレンピス[(4-tertープチルー6ーベ ンゾトリアゾリル) フェノール]、2,2'ープロピリデンビス[4-メチルー 25 6 - ベンゾトリアゾリル) フェノール]、2,2' - イソプロビリデンビス[4]

-メチル-6-ベンゾトリアゾリル)フェノール]、2,2'-イソプロビリデンビス [4-(1,1,3,3-テトラメチルブチル)-6-ベンゾトリアゾリル)フェノール]、2,2'-オクチリデンビス [4-メチル-6-(5-メチルベンゾトリアゾリル)フェノール等、

- (2) ベンゾフェノン誘導体:2,4-ジヒドロキシベンゾフェノン、2-ヒ 5 ドロキシー4-メトキシベンゾフェノン、2-ヒドロキシー4-オクチルオキシ ベンゾフェノン、2ーヒドロキシー4ードデシルオキシベンゾフェノン、2,2' ージヒドロキシー4ーメトキシベンゾフェノン、2,2'ージヒドロキシー4, 4'ージメトキシベンゾフェノン、2ーヒドロキシー4ーメトキシー5ースルホ ベンゾフェノン、2-ヒドロキシ-4-メトキシベンゾフェノン-5-スルホン 10 酸、2-ヒドロキシー4-メトキシベンゾフェノン-5-スルホン酸ナトリウム、 2-ヒドロキシー4-メトキシベンゾフェノン-5-スルホン酸カリウム、2, 2'ージヒドロキシー4,4'ージメトキシベンゾフェノンー5ースルホン酸ナ トリウム、2,4ージヒドロキシベンゾフェノンー5ースルホン酸ナトリウム、 15 2, 2'ージヒドロキシー4, 4'ージメトキシベンゾフェノンー5, 5'ージ スルホン酸ナトリウム、2,4-ジヒドロキシベンゾフェノン-5,-スルホン 酸ナトリウム、2,2,4,4,一テトラヒドロキシベンゾフェノン-5,5, ージスルホン酸ナトリウム等、
- (3) サリチル酸誘導体:フェニルサリシレート、p-tert-ブチルフェニル 20 サリシレート、p-オクチルフェニルサリシレート等、
 - (4) シアノアクリレート誘導体: 2-エチルヘキシル-2-シアノ-3, 3' -ジフェニルアクリレート、エチル-2-シアノ-3, 3'-ジフェニルアクリ レート等、
- (5) ヒンダードアミン誘導体: ビス(2,2,6,6,-テトラメチル-4
 25 ーピペリジル) セバケート、コハク酸ービス(2,2,6,6,-テトラメチル-4ーピペリジル) エステル、2-(3,5-ジーtert-ブチル) マロン酸ービ

ス(1,2,2,6,6,6,-ペンタメチルー4ーピペリジル)エステル等を挙げることができる。また、これらの紫外線吸収剤は必要に応じて単独、或いは2種以上併用して使用することができる。

紫外線吸収剤の中でも、地肌/画像の耐光保存性はベンゾトリアゾール誘導体 5 が効果的であり、好ましく用いられる。更に、一般式 (Ⅵ)

(式中、 R^{29} は水素原子、ハロゲン原子、アルキル基、アルコキシル基、アリール基またはアリールオキシ基、 R^{30} は炭素数 $1\sim 1$ 8のアルキリデン基を示す。)

10 で表されるベンゾトリアゾール誘導体の二量体が、より好ましく用いられる。

このベンゾトリアゾール誘導体の二量体は、単量体に比べ融点が高く耐熱性に優れる。更に、その分子構造に起因すると思われる良好な紫外線吸収特性により、 屋外に曝され直射日光を浴びても地肌/画像の保存性に優れる。

また、本発明の感熱記録材料Vの感熱記録層中には、添加剤として、一般式(WII)

$$\mathbb{R}^{32} \xrightarrow{\mathbb{N}} \mathbb{N}$$

$$(VIII)$$

15

(式中、 R^{31} および R^{32} は、それぞれ水素原子、アルキル基、アラルキル基またはアリール基、 R^{33} はアルキル基、アルコキシル基、アルケニル基、アラルキル基またはアリール基を示し、wは $0\sim5$ の整数を示す。)

で表される化合物を含有させることができる。

20 この一般式 (VIII) で表される化合物の例としては、ベンゼンスルホンアミド、 p-トルエンスルホンアミド、N-メチル-ベンゼンスルホンアミド、N-メチ

ルーpートルエンスルホンアミド、Nージメチルーベンゼンスルホンアミド、Nージメチルーpートルエンスルホンアミド、NーメチルーNーフェニルーベンゼンスルホンアミド、Nーフェニルーウートルエンスルホンアミド、Nーベンジルーベンゼンスルホンアミド、Nーベンジルーベンゼンスルホンアミド、Nーベンジルーロートルエンスルホンアミド等を挙げることができるが、本発明に係わる一般式(VIII)で示される化合物は、これに限定されるものではなく、また、必要に応じて単独、或いは2種類以上併用して使用することができる。

本発明の感熱記録材料Vの感熱記録層中には、添加剤として、リン酸エステル 誘導体を含有させることができる。

10 このリン酸エステル誘導体の具体例は、前述の感熱記録材料 I において説明したとおりである。

本発明の感熱記録材料Vにおいては、支持体、感熱記録層を構成する電子供与性の通常無色ないし淡色の染料前駆体やその他の成分、所望により設けられるアンダーコート層や保護層およびこれら各層の形成方法などは、前述の感熱記録材料Iにおいて説明したとおりである。

15

25

本発明の感熱記録材料VIは、感熱記録層中に、前記一般式 (II) で表されるベンゼンスルホンアミド誘導体の中から選ばれる少なくとも 1 種と、芳香族イソシアネート化合物を含むものである。

前記一般式 (II) で表されるベンゼンスルホンアミド誘導体の例としては、前 20 述の感熱記録材料IIIにおける一般式 (II) の説明において、例示した化合物と同じものを挙げることができる。

本発明の感熱記録材料VIを構成する感熱記録層に用いられる一般式 (II) で表されるベンゼンスルホンアミド誘導体を 2 種以上併用することにより、相乗効果で、高い熱応答性と地肌部、画像部の耐光性に優れた感熱記録材料とすることができる。ベンゼンスルホンアミド誘導体の中でも、N-(4-EFD+2)ェニル) -p-FルンスルホンアミドとN-(2-EFD+2)ェニル) -p-F

ルエンスルホンアミドを併用することにより、地肌部の耐光性が向上するだけでなく、熱応答性、発色画像の飽和濃度、ならびに地肌の白色度など基本的特性が良好となり、大きな欠点が認められない品質のバランスが良好な感熱記録材料が得られる。

5 本発明に用いるベンゼンスルホンアミド誘導体の併用比率は、重量比で1:9 ~9:1の範囲にあることが好ましい。この範囲内の併用比率において、併用による顕著な相乗効果が得られた感熱記録材料が得られる。

前記本発明の感熱記録材料VIを構成する感熱記録層に用いられる一般式(II)で表されるベンゼンスルホンアミド誘導体の添加量は、電子供与性である染料前 10 駆体に対し重量比で1.0~4.0倍が好ましい範囲であり、さらに好ましい範囲は1.2~2.5倍である。本範囲では熱応答性、発色画像の飽和濃度、ならびに地肌の白色度のバランスが特に良好になる。

本発明の感熱記録材料を構成する感熱記録層VIに用いられる芳香族イソシアネート化合物は、分子中にイソシアネート基を1個以上有する、常温で固体である無色、または淡色の芳香族イソシアネート化合物、または複素環式イソシアネート化合物が好ましい。

15

具体的なイソシアネート化合物の例としては、2,6-ジクロロフェニルイソシアネート、p-クロロフェニルイソシアネート、1,3-フェニレンジイソシアネート、1,3-ジメチルベンゼンー20 4,6-ジイソシアネート、1,4-ジメチルベンゼン-2,5-ジイソシアネート、1ーメトキシベンゼン2,4-ジイソシアネート、1ーメトキシベンゼン2,4-ジイソシアネート、1ーメトキシベンゼン2,4-ジイソシアネート、2,5-ジメトキシベンゼン-1,4-ジイソシアネート、2,5-ジプトキシベンゼン-1,4-ジイソシアネート、2,5-ジプトキシベンゼン-1,4-ジイソシアネート、アゾベンゼン-4,4'-ジイソシアネート、ジフェニルエーテル-4,4'-ジイソシアネート、ナフタリン-1,4-ジイソシアネート、

ナフタリン-1, 5-ジイソシアネート、ナフタリン-2, 6-ジイソシアネート、ナフタリン-2, 7-ジイソシアネート、

3, 3'ージメチルビフェニルー4, 4'ージイソシアネート、3, 3'ージ メトキシビフェニルー4,4'ージイソシアネート、3,3'ージクロロフェニ ルー4, 4'ージイソシアネート、2, 2', 5, 5'ーテトラクロロビフェニ ルー4,4'ージイソシアネート、ジフェニルメタンー4,4'ージイソシアネ ート、ジフェニルジメチルメタンー4,4'ージイソシアネート、ベンゾフェノ ン-3,3'-ジイソシアネート、フルオレン-2,7-ジイソシアネート、ア ンスラキノンー2,6-ジイソシアネート、9-エチルカルバゾール-3,6-ジイソシアネート、ピレン-3,8-ジイソシアネート、ナフタレン-1,3, 10 7ートリイソシアネート、ピフェニルー2, 4, 4ートリイソシアネート、4, 4', 4"-トリイソシアネートトリフェニルアミン、4, 4', 4"-トリイ ソシアネート-2,5-ジメトキシトリフェニルアミン、p-N,N-ジメチル アミノフェニルイソシアネート、5,7-ジイソシアネート-1,1-ジメチル -6-n-プロピルインダン、5, 7-ジイソシアネート-1, 1, 4, 6-テ 15 トラメチルインダン、およびトリス (4-フェニルイソシアネート) チオフォス フェートなどが挙げられる。

これらのイソシアネート化合物は、必要に応じてフェノール類、ラクタム類、およびオキシム類などとの付加化合物である、いわゆるブロックイソシアネートにして用いてもよく、ジイソシアネートの2量体、たとえば1ーメチルベンゼンー2,4ージイソシアネートの2量体、および3量体であるイソシアヌレートにして用いてもよい。さらに、各種のポリオールなどに反応させた、たとえばトリレンジイソシアネートとトリメチロールプロパンとを反応させた、ポリイソシアネートにして用いることも可能である。またイソシアネート化合物は、ブロックイソシアネート、ジイソシアネートの2量体、および3量体、およびポリイソシアネートを含めてそれぞれ単独、もしくは2種以上混合して使用することもでき

20

25

る。

この芳香族イソシアネート化合物を添加した場合、添加しない場合と比較して、 その欠点であった耐光性が改善され、特に光を長時間照射した場合の画像保存性 が改良される。

5 本発明の感熱記録材料 VI を構成する感熱記録層に用いられる前記芳香族イソシアネート化合物の使用量は、染料前駆体に対して重量比で 0.01~2.0倍の範囲が好ましく、0.1~1.0倍の範囲が特に好ましい。本範囲において耐光性、ならびに耐可塑剤性が著しく良好になる。

本発明の感熱記録材料VIにおいては、感熱記録層中に、イミノ化合物を含有さ 10 せることができる。このイミノ化合物を含有させた場合、含有させない場合と比 較して、耐光性がさらに有意差をもって改良される。

前記イミノ化合物は、分子内にイミノ基を1個以上有するもので、具体的には 次のような化合物が挙げられる。

3-4ミノイソインドリン-1-オン、3-4ミノ-4, 5, 6, 7-テトラ クロロイソインドリンー1ーオン、3ーイミノー4,5,6,7ーテトラプロモ 15 イソインドリンー1ーオン、3ーイミノー4,5,6,7ーテトラフルオロイソ インドリンー1ーオン、3ーイミノー5,6ージクロロイソインドリンー1ーオ ン、3-イミノー4,5,7-トリクロロー6-メトキシイソインドリン-1-オン、3-イミノー4,5,7-トリクロロー6-メチルメルカプトイソインド リン-1-オン、3-イミノ-6-ニトロイソインドリン-1-オン、3-イミ 20 ノイソインドリン-1-スピロージオキソラン、1,1-ジメトキシ-3-イミ ノイソインドリン、1,1-ジエトキシー3-イミノー4,5,6,7-テトラ クロロイソインドリン、1-エトキシー3-イミノイソインドリン、1,3-ジ イミノイソインドリン、1,3-ジイミノー4,5,6,7ーテトラクロロイソ 25 インドリン、1,3ージイミノー6ーメトキシイソインドリン、1,3ージイミ ノー6 - シアノイソインドリン、1, 3 - ジイミノー4, 7 - ジチアー5, 5,

6,6ーテトラヒドロイソインドリン、1ーイミノナフタル酸イミド、1ーイミノジフェン酸イミド、1ーフェニルイミノー3ーイミノイソインドリン、

7-アミノー2、3-ジメチルー5-オキソピロロ〔3,4b〕 ピラジン、7 -アミノ-2、3-ジフェニル-5-オキソピロロ〔3,4b〕 ピラジン、1-(2'-シアノー4'-ニトロフェニルイミノ)-3-イミノイソインドリン、 5 1-(2'-クロロ-5'-シアノフェニルイミノ)-3-イミノイソインドリ ン、1-(2', 6'-ジクロロ-4'-ニトロフェニルイミノ)-3-イミノイソインドリン、1-(3'-クロロフェニルイミノ)-3-イミノイソインド リン、 $1-(2^{\prime}, 5^{\prime}-ジクロロフェニルイミノ) -3-イミノイソインドリ$ ン、1-(2', 4', 5'-トリクロロフェニルイミノ) -3-イミノイソイ10 ンドリン、1-(2',5'-3)メトキシフェニルイミノ)-3-4ミノイソイ ンドリン、1-(2',5'-3)エトキシフェニルイミノ)-3-4ミノイソイ ンドリン、1-(2'-メチル-4'-ニトロフェニルイミノ)-3-イミノイ ソインドリン、1-(5'-クロロ-2'-フェノキシフェニルイミノ)-3-イミノイソインドリン、1-(4'-N,N-ジメチルアミノフェニルイミノ)15 -3-イミノイソインドリン、1-(21-メトキシー51-N-フェニルカル バモイルフェニルイミノ) -3-イミノイソインドリン、1-(6'-メチルベ ンゾチアゾリルー2′ーイミノ)ー3ーイミノイソインドリン、

1-(3'-i)メチルアミノー4'-メトキシフェニルイミノ) -3-iイミノ -4ソインドリン、1-(2'-i)クロロー5'-トリフルオロメチルフェニルイミ -4ノ) -3-iイミノイソインドリン、-41-(5', 6'-i) クロロベンゾチアゾリ -41-(1) -31-(1) -31-(1) -31-(1) -31-(1) -31-(1) -31-(1) -31-(1) -31-(1) -31-(1) -31-(1) -31-(1) -31-(1) -31-(2) -31-(3) -31-(3) -31-(3) -31-(4) -31-(5) -31-(7)

5

1-(ベンズイミダゾリルー2′-イミノ)-3-イミノイソインドリン、1-(ベンズイミダゾリルー2'-イミノ)-3-イミノー4,5,6,7-テト10 ラクロロイソインドリン、1-(2', 4'-3)ニトロフェニルヒドラゾン)ー 3-4 ミノイソインドリン、 $1-(4ンダゾリル-3^2-4 ミノ) -3-4 ミノ$ イソインドリン、1-(1)インダゾリル-3'-11、-11 \(\frac{1}{1}\) \(\frac{1}\) \(\frac{ 6, 7ーテトラプロモイソインドリン、1-(インダゾリル-31-イミノ)-15 3-4 ミノー4, 5, 6, 7- テトラフルオロイソインドリン、1-(4', 5')-ジシアノイミダゾリルー2′-イミノ)-3-イミノー5,6-ジメチルー4,7 -ビラジイソインドリン、1 - (シアノベンゾイルメチレン) - 3 -イミノイ ソインドリン、1-(シアノカルボンアミドメチレン)-3-イミノイソインド リン、1-(シアノカルボメトキシメチレン)-3-イミノイソインドリン、1 - (シアノカルボエトキシメチレン) -3-イミノイソインドリン、1-(シア 20 ノーN-7ェニルカルバモイルメチレン) -3-7ミノイソインドリン、1-(シ Pノ-N-(3′-メチルフェニル) カルバモイルメチレン] -3-イミノイソ インドリン、1-〔シアノ-N-(4'-クロロフェニル) カルバモイルメチレ ン〕 - 3 - イミノイソインドリン、

1 - (> P / - N - (4 / - / + P > 7 + P) - 7 + P / - 2 + P / - 2 + P / - 2 + P / - 2 + P / - 2 + P / - 2 + P / -

1 - (シアノベンズイミダゾリル - 2' - メチレン) - 3 - イミノ - 4, 7 -15 ジチアテトラヒドロイソインドリン、1-[(1'-フェニル-3'-メチルー 5-オキソ) - ピラゾリデン-4'] - 3-イミノイソインドリン、<math>1-(シア)ノベンズイミダゾリルー 2^{\prime} -メチレン1-3-4ミノー5,6-3メチルー4,**7ーピラジイソインドリン、1ー〔(1′ーメチルー3′ーnーブチル)ーバル** ビツル酸-5′]-3-イミノイソインドリン、3-イミノ-1-スルホ安息香 20 酸イミド、3ーイミノー1ースルホー6ークロロ安息香酸イミド、3ーイミノー 1-スルホー5,6-ジクロロ安息香酸イミド、3-イミノー1-スルホー6-ニトロ安息香酸イミド、3-イミノー1-スルホー6-メトキシ安息香酸イミド、 3-イミノー1-スルホー4,5,7-トリクロロー6-メチルメルカプト安息 香酸イミド、3ーイミノー1ースルホナフトエ酸イミド、3ーイミノー1ースル 25 ホー5ープロモナフトエ酸イミド、および3ーイミノー2ーメチルー4,5,6, 7ーテトラクロロイソインドリンー1ーオンなどが挙げられる。

本発明の感熱記録材料VIを構成する感熱記録層に用いられるイミノ化合物の添加量は、芳香族イソシアネート化合物に対し、10~300重量%が好ましい範囲であり、20~250重量%が特に好ましい範囲である。本範囲において、その他の特性を損なうことなく、耐光性、特に地肌部の耐光性が芳香族イソシアネート化合物のみを添加した場合よりも有意差をもって改良される。

5

10

20

本発明の感熱記録材料VIを構成する感熱記録層に用いられる電子受容性化合物としては、前記一般式(II)で表されるベンゼンスルホンアミド誘導体、ならびに芳香族イソシアネート化合物とともに、本発明によって得られると期待される充分な効果を損なわない範囲で必要に応じて他の電子受容性化合物を併用することも可能である。併用できる電子受容性化合物としては、一般に感圧記録材料、または感熱記録材料に用いられる酸性物質に代表されるが、これらに限定されることはない。たとえば、粘土物質、フェノール誘導体、芳香族カルボン酸誘導体、N,N'ージアリルチオ尿素誘導体、Nースルホニル尿素などの尿素誘導体、またはそれらの金属塩などが使用される。

15 このような化合物の具体例としては、前述の感熱記録材料Ⅳ-aの説明において例示した化合物と同じものを挙げることができる。

本発明の感熱記録材料VIにおいては、支持体、感熱記録層を構成する電子供与性の通常無色ないし淡色の染料前駆体やその他の成分、所望により設けられるアンダーコート層や保護層およびこれら各層の形成方法などは、前述の感熱記録材料Iにおいて説明したとおりである。

本発明の感熱記録材料では、支持体が古紙パルプを含み、かつ電子受容性化合物として、前記一般式(II)で表されるベンゼンスルホンアミド誘導体を用いたものである。

本発明の感熱記録材料VIIに用いられる支持体に含有される古紙パルプは、その 25 脱墨、漂白等の再生処理中に繊維が適度な柔軟性を付与されるので、天然バージ ンパルプと古紙パルプを併せた総パルプ量に占める古紙パルプの含有量が高いほ

ど、支持体の平滑性を高める目的には有利である。通常は総パルプ量の30~1 00重量%とすることが好ましい範囲である。

なお、本発明でいう古紙パルプの原料としては、(財)古紙再生促進センターの古紙標準品質規格表に示されている、上白、罫白、クリーム白、カード、特白、中白、模造、色白、ケント、白アート、特上切、別上切、新聞、雑誌等が挙げられる。

更に具体的な例としては、情報関連用紙である非塗エコンピュータ用紙、感熱紙、感圧紙等のプリンター用紙、及びPPC用紙等のOA古紙、アート紙、コート紙、微塗工紙、マット紙等の塗工紙、或いは上質紙、色上質、ノート、便箋、

10 包装紙、ファンシーペーパー、中質紙、新聞用紙、更紙、スーパー掛け紙、模造紙、純白ロール紙、ミルクカートン等の非塗工紙や板紙の古紙であり、印字、複写、印刷、非印刷を問わず特に限定されるものではない。

また、具体的な天然バージンパルプの例としては、針葉樹クラフトバルプ、広葉樹クラフトバルプ、針葉樹サルファイトパルプ、広葉樹サルファイトパルプ等の晒ケミカルパルプ、白色度が高いメカニカルパルプ等が挙げられる。またこれら天然バージンパルプは、必要に応じて単独、もしくは2種以上併用して使用することができる。

15

20

本発明の実施に用いられる古紙パルプ及び天然パージンパルプは、通常製紙業界で汎用されている各種の叩解機により叩解してもよいが、抄紙適性、強度、平滑性、地合の均一性などの紙の諸特性を向上させるため、ダブルディスクリファイナー叩解機により叩解されることが好ましい。

叩解されたパルプスラリーは、抄き簣を用いる手抄き法、または長網抄紙機、 丸網抄紙機などの各種抄紙機により抄紙される。

この際、本発明では、通常抄紙に際して用いられるパルプスラリーの分散助剤、 25 乾、湿紙力増強剤、填料、サイズ剤、定着剤などの諸添加物は、全て必要に応じ て添加することが可能である。さらに、必要であればpH調節剤、染料、有色顔

料、および蛍光増白剤なども添加することが可能である。

5

20

25

支持体の厚みは、特に限定はないが、用途に応じて、通常 $20 \mu m \sim 400 \mu$ m、好ましくは $30 \mu m \sim 300 \mu m$ の範囲で選択される。

本発明の感熱記録材料VIIにおいて、感熱記録層に、電子受容性化合物として用いられる一般式(II)で表されるベンゼンスルホンアミド誘導体の例としては、前述の感熱記録材料IIIにおける一般式(II)の説明において、例示した化合物と同じものを挙げることができる。

このベンゼンスルホンアミド誘導体の中でも、N-(4-ヒドロキシフェニル) -p-トルエンスルホンアミド、またはN-(4-ヒドロキシフェニル)-p-10 トルエンスルホンアミドとN-(2-ヒドロキシフェニル)-p-トルエンスル ホンアミドとの組合わせが好ましく用いられる。

古紙パルプを含有した支持体上に、感熱記録層を設けた場合、地肌/記録画像の保存性が低下する。これは定かではないが、脱墨過程で古紙パルプ中に含有される界面活性剤の影響に因ると考えられる。しかしながら、一般式(II)で示されるベンゼンスルホンアミド誘導体を電子受容性化合物として用いた場合、他の電子受容性化合物に比べ、この界面活性剤の影響を受け難く、地肌/記録画像の高い保存性を得ることができる。

また、本発明の感熱記録材料VIIの感熱記録層には、添加剤として、リン酸エステル誘導体を含有させることができる。これにより、より優れた記録画像保存性を得ることができる。

このリン酸エステル誘導体の具体例は、前述の感熱記録材料 I において説明したとおりである。

本発明の感熱記録材料VIIにおいては、感熱記録層を構成する電子供与性の通常無色ないし淡色の染料前駆体やその他の成分、所望により設けられるアンダーコート層や保護層、およびこれら各層の形成方法などは、前述の感熱記録材料Iにおいて説明したとおりである。

本発明の感熱記録材料では、支持体が非木材パルプを含有し、かつ電子受容性 化合物として、ベンゼンスルホンアミド誘導体、ジフェニルスルホン誘導体、安 息香酸誘導体およびジフェニルメタン誘導体の中から選ばれる少なくとも1種を 用いたものである。

5 本発明の感熱記録材料での支持体に使用する非木材パルプとしては、大麻、亜麻、ジュート、ケナフ、楮、三椏、雁皮、桑等の靱皮繊維、芦、サバイ草、エスパルト草、穀物わら、バガス、竹等の硬質繊維、綿等の種毛繊維、カルナウバやし、マニラ麻、サイザル麻等の葉の繊維を挙げることができるが、本発明に係わる非木材パルプはこれに限定されるものではない。また、これら非木材パルプは必要に応じて単独、或いは2種以上併用して使用することができる。

なお、本発明で用いられる非木材パルプの平均繊維幅は $10\sim40\mu$ mであることが好ましく、 $10\sim20\mu$ mがより好ましい。また、JAPAN TAPP Iによる紙パルプ試験方法No.52に準拠して測定した重量平均繊維長が $0.5\sim2\mu$ mであることが好ましく、 $0.6\sim1.2\mu$ mがより好ましい。

15 重量平均繊維長が、この範囲より小さい場合、剛直度の低下が著しく、また、 この範囲を超えて大きい場合は、地合の悪化による印字品位低下に繋がる。

非木材パルプは、嵩高で断熱性に優れ、熱応答性に優れた感熱記録材料を得ることが出来る。故に、支持体中の非木材パルプ含有量が10重量%以上であることが好ましい。更に好ましくは、30重量%以上である。

20 本発明の感熱記録材料の支持体には、非木材パルプと共に木材パルプを含有させてもよい。具体的な木材パルプの例としては、針葉樹クラフトパルプ、広葉樹クラフトパルプ、広葉樹クラフトパルプ、広葉樹ケルファイトパルプ等の晒ケミカルパルプ、白色度が高いメカニカルパルプ等、更に損紙、古紙などから再生した古紙パルプ等が挙げられる。また、これら木材パルプは必要に応じて単独、

25 或いは2種以上併用して使用することができる。

本発明の実施に用いられる非木材パルプ及び木材パルプは、通常製紙業界で汎

用的に用いられている各種叩解機により叩解してもよいが、抄紙適性、強度、平滑性、地合の均一性等の紙の諸特性を向上させるため、ダブルディスクリファイナー叩解機により叩解されることが好ましい。

叩解されたパルプスラリーは、抄き簣を用いる手抄き法、または長網抄紙機、 丸網抄紙機などの各種抄紙機により抄紙される。

5

この際、本発明では、通常抄紙に際して用いられるパルプスラリーの分散助剤、 乾、湿紙力増強剤、填料、サイズ剤、定着剤などの諸添加物は、全て必要に応じ て添加することが可能である。さらに、必要であればpH調節剤、染料、有色顔 料、および蛍光増白剤なども添加することが可能である。

10 本発明の感熱記録材料価において、感熱記録層に電子受容性化合物として用いられるベンゼンスルホンアミド誘導体としては、前記一般式(II)で表される化合物が好ましく挙げられる。この一般式(II)で表されるベンゼンスルホンアミド誘導体の例としては、前述の感熱記録材料IIIにおける一般式(II)の化合物の説明において、例示した化合物と同じものを挙げることができる。

15 ベンゼンスルホンアミド誘導体の中でも、N-(4-E)ドロキシフェニル)- p-hルエンスルホンアミド、あるいはN-(4-E)ドロキシフェニル)-p-hルエンスルホンアミドとN-(2-E)ドロキシフェニル)-p-hルエンスルホンアミドの併用及び、N-(2-E)ドロキシフェニル)-p-hルエンスルホンアミドとN-(2-E)ドロキシフェニル)ベンゼンスルホンアミドの併用が好ましい。

また、電子受容性化合物として用いられるジフェニルスルホン誘導体としては、 一般式(X)

$$R^{34}$$
 $(OH)x$
 $(OH)y$
 (IX)

10

15

25



(式中、R34およびR35は、それぞれ水素原子、ハロゲン原子、アルキル基、ア ルコキシル基、アルケニル基、アラルキル基、アリール基、アルケニルオキシ基、 アラルキルオキシ基またはアリールオキシ基を示し、xは1~3の整数、yは0 ~2の整数を示す。)

で表される化合物が好ましく挙げられる。 5

この一般式 (IX) で表されるジフェニルスルホン誘導体の例としては、4-ヒ ドロキシー4'ーイソプロポキシジフェニルスルホン、4-ヒドロキシー4'ー n-プロポキシジフェニルスルホン、4,4'-ジヒドロキシジフェニルスルホ ン、2,4'ージヒドロキシジフェニルスルホン、4-ヒドロキシジフェニルス ルホン、4ーヒドロキシー4'ーメチルジフェニルスルホン、4ーヒドロキシー 4'ーメトキシジフェニルスルホン、4ーヒドロキシー4'ーエトキシジフェニ ルスルホン、4-ヒドロキシ-4,-n-プトキシジフェニルスルホン、4-ヒ ドロキシー4'ーベンジルオキシジフェニルスルホン、ビス(3-アリルー4-ヒドロキシフェニル)スルホン、ピス(3,5-ジブロモ-4-ヒドロキシフェ ニル) スルホン、ビス(3,5-ジクロロ-4-ヒドロキシフェニル) スルホン、 3, 4-ジヒドロキシジフェニルスルホン、3, 4-ジヒドロキシー4'ーメチ ルジフェニルスルホン、3, 4, 4, -トリヒドロキシジフェニルスルホン、3, 4、3′、4′ーテトラヒドロキシジフェニルスルホン、2、3、4ートリヒド ロキシジフェニルスルホン等を挙げることができるが、本発明に係わるジフェニ 20 / ルスルホン誘導体は、これに制限されるものではない。また、これらのジフェニ ルスルホン誘導体は必要に応じて単独、或いは2種以上併用して使用することが できる。

次に、電子受容性化合物として用いられる安息香酸誘導体としては、前記一般 式 (V) で表される化合物が好ましく挙げられる。この一般式 (V) で表される 安息香酸誘導体の例としては、前述の感熱記録材料IVにおける一般式(V)の説 明において例示した化合物を挙げることができる。これらの化合物は1種を単独

で用いてもよいし、2種以上を併用してもよい。

さらに、電子受容性化合物として用いられるジフェニルメタン誘導体としては、 一般式 (X)

$$R^{36}$$
 R^{36}
 R^{39}
 R^{39}
 R^{39}
 R^{39}
 R^{39}

5 (式中、 $R^{36}\sim R^{39}$ は、それぞれ水素原子、ハロゲン原子、アルキル基、アルコキシル基、アルケニル基、アラルキル基、アリール基、アルケニルオキシ基、アラルキルオキシ基、アリールオキシ基またはアルコキシカルボニルアルキル基を示し、 R^{37} と R^{38} は、たがいに結合して環を形成していてもよく、xは $1\sim 3$ の整数、yは $0\sim 2$ の整数を示す。)

10 で表される化合物が好ましく挙げられる。

15

20

この一般式(X)で表されるジフェニルメタン誘導体の例としては、2, 2 ー ビス(4 ーヒドロキシフェニル)プロパン、2, 2 ービス(4 ーヒドロキシフェニル) ー2 ーフェニルエタン、1, 1 ービス(4 ーヒドロキシフェニル)シクロヘキサン、2, 2 ービス(4 ーヒドロキシフェニル) 酢酸プチル、2, 2 ービス(4 ーヒドロキシフェニル) 酢酸プチル、2, 2 ービス(4 ーヒドロキシフェニル) 酢酸エチル、1, 1 ービス(4 ーヒドロキシフェニル) ー2, 2 ージエチルエタン、1, 1 ービス(4 ーヒドロキシフェニル) ー2, 2 ージブチルエタン等を挙げることができるが、本発明に係わるジフェニルメタン誘導体は、これに制限されるものではない。また、これらのジフェニルメタン誘導体は必要に応じて単独、或いは2 種以上併用して使用することができる。

これらの電子受容性化合物は、1種を単独で用いてもよいし、2種以上を併用 してもよい。

本発明の感熱記録材料個の感熱記録層を構成する電子供与性の通常無色ないし

淡色の染料前駆体としては、一般式 (XI)

5

10

15

(式中、 R^{40} および R^{41} は、それぞれアルキル基、アリール基またはアラルキル基を示し、たがいに結合して環を形成していてもよく、 R^{42} は水素原子、ハロゲン原子またはアルキル基、 R^{43} は水素原子、ハロゲン原子、アルキル基またはハロゲン化アルキル基を示す。)

で表されるキサンテン化合物が好ましく用いられる。

20 本発明の感熱記録材料皿においては、感熱記録層を構成する電子受容性化合物 および電子供与性の染料前駆体以外の成分、所望により設けられるアンダーコー ト層や保護層、およびこれら各層の形成方法などは、前述の感熱記録材料Iにお いて説明したとおりである。

実施例

次に、本発明を実施例により更に詳細に説明するが、本発明はこれに限定されるものではない。尚、実施例中に示す部数は、いずれも重量基準である。

実施例1

 N-(2-ヒドロキシフェニル)-p-トルエンスルホンアミドの合成 撹拌機を付けたフラスコ内に、2-アミノフェノール10.9g、トリエチル アミン10.1g、アセトン100mlを仕込み、氷冷下でp-トルエンスルホニ ルクロリド19.1gのアセトン50ml溶液を30分間かけて滴下した。滴下 終了後、室温で反応混合物を2時間撹拌ののち、氷水500mlへ投入した。析 出した結晶を濾取、水洗した。得られた結晶を酢酸エチル/n-ヘキサンの混合 溶媒から再結晶したところ目的物13.0gを得た。融点140.0℃。

このものの ${}^{1}H-NMR$ の測定結果を以下に示すと共に、 ${}^{1}H-NMR$ チャートを図1に示す。

¹H-NMR in CDCl₃ delta 2.39(3H,s), 6.73(1H,t), 6.82(1H,d), 6.9 0(1H,d), 7.06(1H,t), 7.22(2H,d), 7.61(2H,d)

実施例2

N-(2-ヒドロキシフェニル) -ベンゼンスルホンアミドの合成

撹拌機を付けたフラスコ内に、2-Pミノフェノール10.9g、トリエチル 20 Pミン10.1g、Pセトン100m1を仕込み、氷冷下でベンゼンスルホニル クロリド17.7gのPセトン50m1溶液を30分間かけて滴下した。滴下終 了後、室温で反応混合物を2時間撹拌ののち、氷水500m1へ投入した。析出 した結晶を濾取、水洗した。得られた結晶を酢酸エチル/n-ヘキサンの混合溶 媒から再結晶したところ目的物11.0gを得た。融点140.0%。

25 このものの $^{1}H-NMR$ の測定結果を以下に示すと共に、 $^{1}H-NMR$ チャートを図 2 に示す。

¹H-NMR in CDCl₃ delta 6.59(1H,t), 6.71(1H,d), 6.78(1H,d), 7.0 2(1H,t), 7.54(2H,t), 7.69(1H,t), 7.91(2H,d)

実施例3

 N-(2-ヒドロキシフェニル) -2-ナフタレンスルホンアミドの合成 撹拌機を付けたフラスコ内に、2-アミノフェノール10.9g、トリエチル アミン10.1g、アセトン100mlを仕込み、氷冷下で2-ナフタレンスルホ ニルクロリド22.7gのアセトン50ml溶液を30分間かけて滴下した。滴 下終了後、室温で反応混合物を2時間撹拌ののち、氷水500mlへ投入した。
 析出した結晶を濾取、水洗した。得られた結晶を酢酸エチルノnーへキサンの混

析出した結晶を濾取、水洗した。得られた結晶を酢酸エチル/n-ヘキサンの混合溶媒から再結晶したところ目的物 15.0 g を得た。融点 136.0 %。

このものの「H-NMRの測定結果を以下に示すと共に、「H-NMRチャートを図3に示す。

 $^{1}H-NMR$ in CDCl₃ delta 6.56(1H,t), 6.70(1H,d), 6.78(1H,d), 7.0 1(1H,t), 7.67(2H,m), 7.93(4H,m), 8.45(1H,s)

実施例4

20

25

N-(2-ヒドロキシフェニル) -4-クロロベンゼンスルホンアミドの合成 撹拌機を付けたフラスコ内に、2-アミノフェノール5.46g、トリエチルアミン5.05g、テトラヒドロフラン100m1を仕込み、氷冷下で4-クロロベンゼンスルホニルクロリド10.55gのテトラヒドロフラン20m1溶液を10分間かけて滴下した。滴下終了後、室温で反応混合物を2時間撹拌ののち、氷水500m1へ投入した。析出した結晶を濾取、水洗した。得られた結晶をエタノール/n-ヘキサンの混合溶媒から再結晶したところ目的物8.9gを得た。融点82°C。

このものの'H-NMRの測定結果を以下に示すと共に、'H-NMRチャート

を図4に示す。

 $^{1}H-NMR$ in CDCl₃ delta 6.62(1H,t), 6.72(1H,d), 6.82(1H,d), 7.0 4(1H,t), 7.51(2H,d), 7.82(2H,d)

5 実施例 5

10

N-(2-ヒドロキシフェニル)-4-メトキシベンゼンスルホンアミドの合成

撹拌機を付けたフラスコ内に、2-Pミノフェノール8.18g、トリエチルアミン7.58g、テトラヒドロフラン100m1を仕込み、氷冷下で4-メトキシベンゼンスルホニルクロリド15.50gのテトラヒドロフラン30m1溶液を10分間かけて滴下した。滴下終了後、室温で反応混合物を2時間撹拌ののち、氷水500m1へ投入した。析出した結晶を濾取、水洗した。得られた結晶をエタノール/n-ヘキサンの混合溶媒から再結晶したところ目的物9.8gを得た。融点89℃。

 1 H-NMR in CDCl₃ delta 6.60(1H,t), 6.71(1H,d), 6.78(1H,d), 6.9 8(2H,d), 7.01(1H,t), 7.81(2H,d)

20 実施例6

25

N, N'-ビス (2-ヒドロキシフェニル) -4, 4'-ビフェニルジスルホンアミドの合成

撹拌機を付けたフラスコ内に、2-アミノフェノール3.10g、トリエチルアミン2.87g、テトラヒドロフラン50m1を仕込み、氷冷下で4, 4'-ピフェニルジスルホニルクロリド<math>5.00gのテトラヒドロフラン10m1溶液を10分間かけて滴下した。滴下終了後、室温で反応混合物を2時間撹拌ののち、氷

水 500m1へ投入した。析出した結晶を濾取、水洗した。得られた結晶をエタノール/n-ヘキサンの混合溶媒から再結晶したところ目的物 3.7g を得た。分解点 185%。

このものの $^{1}H-NMR$ の測定結果を以下に示すと共に、 $^{1}H-NMR$ チャート を図 6 に示す。

 $^{1}H-NMR$ in CDCl₃ delta 6.63(2H,t), 6.74(2H,d), 6.85(2H,d), 7.0 5(2H,t), 7.78(4H,d), 8.03(4H,d)

<分散液の調製>

10 以下の方法により、分散液A~Wを調製した。

<分散液 6-A>

3-(N,N-ジブチル) アミノー6-メチルー7-アニリノフルオラン200 gを10%スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液200 g、水600 g の混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が 1μ mになるまで粉砕した。

15 <分散液 6-B>

N-(2-ヒドロキシフェニル) ベンゼンスルホンアミド 200 gを 10%スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液 200 gと水 600 gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が 0.7μ mになるまで粉砕した。

<分散液 6 - C>

20 N-(2-ヒドロキシフェニル) - p-トルエンスルホンアミド200gを1 0%スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液200gと水600gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が0.7 μ mになるまで粉砕した。

<分散液 6 - D >

N-(2-ヒドロキシフェニル)-N-メチルーp-トルエンスルホンアミド 200gを10%スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液 200gと水 60 0gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が0.7 μ mになるまで粉砕

した。

5

<分散液6-E>

N-(2-ヒドロキシフェニル) -1-ナフタレンスルホンアミド200gを 10%スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液 200 gと水 600 gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が 0.7μ mになるまで粉砕した。 <分散液 6-F>

N-(2-ヒドロキシー1-ナフチル) -1-ナフタレンスルホンアミド200gを10%スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液200gと水600gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が0.7 μ mになるまで粉砕した。

10 <分散液 6-G>

N-(3-ヒドロキシフェニル) -p-トルエンスルホンアミド200gを10%スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液200g、水600gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が0.7 μ mになるまで粉砕した。 <分散液 6-H>

 $N-(4-ヒドロキシフェニル)-p-トルエンスルホンアミド200gを10%スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液200g、水600gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が0.7<math>\mu$ mになるまで粉砕した。 <分散液6-I>

 2,2-ビス(4-ヒドロキシフェニル)プロパン200gを10%スルホン
 基変性ポリビニルアルコール水溶液200g、水600gの混合物中に分散し、 ビーズミルで平均粒子径が0.7μmになるまで粉砕した。

<分散液6-J>

 2,2-ビス(4-ヒドロキシフェニル)-2-フェニルエタン200gを1 0%スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液200g、水600gの混合物 中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が0.7μmになるまで粉砕した。
 <分散液6-K>

1, 1-ビス(4-ヒドロキシフェニル)シクロヘキサン200gを10%スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液200g、水600gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が 0.7μ mになるまで粉砕した。

<分散液 6-L>

5 4-ヒドロキシ安息香酸ベンジル200gを10%スルホン基変性ポリビニル アルコール水溶液200g、水600gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均 粒子径が0.7μmになるまで粉砕した。

<分散液 6 - M>

ヒドロキシ安息香酸縮合物(商品名K5、旭電化製)200gを10%スルホ 10 ン基変性ポリビニルアルコール水溶液 200g、水600gの混合物中に分散し、 ビーズミルで平均粒子径が 0.7μ mになるまで粉砕した。

<分散液 6-N>

 $4-n-オクチルオキシカルボニルアミノサリチル酸亜鉛 2 0 0 gを 1 0 %スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液 2 0 0 g、水 6 0 0 gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が 0.7 <math>\mu$ mになるまで粉砕した。

<分散液6-0>

15

サリチル酸アニリド200gを10%スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液200g、水600gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が 0.7μ mになるまで粉砕した。

20 <分散液 6-P>

 $4-\beta-p-$ メトキシフェノキシエトキシサリチル酸亜鉛 200 g を 10%スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液 200 g、水 600 g の混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が 0.7μ mになるまで粉砕した。

<分散液 6 - Q >

25 4, 4, -ビス (p-トルエンスルホニルアミノカルボニルアミノ) ジフェニルメタン 200 g 6 10 %スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液 200 g 6

水 6~0~0 g の混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が $0.~7~\mu$ m になるまで粉砕した。

<分散液6-R>

<分散液6-S>

3-(フェニルカルバモイルスルファモイル)カルバニリド200gを10% 10 スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液200g、水600gの混合物中に 分散し、ビーズミルで平均粒子径が0.7μmになるまで粉砕した。

<分散液 6-T>

 $N-(3-スルホニルアミノベンゼン)-N'-フェニルウレア200gを10%スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液200g、水600gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が0.7<math>\mu$ mになるまで粉砕した。

<分散液 6-U>

15

20

ナトリウムー2, 2, -メチレンビス (4, 6-ジーtert-ブチルフェニル) ホスフェート 200 gを 10%スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液 200 gと水 600 gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が0. 7 μ mになるまで粉砕した。

<分散液6-V>

ベンジルー2ーナフチルエーテル200gを10%スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液200g、水600gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が0.7 μ mになるまで粉砕した。

25 <分散液 6-W>

水酸化アルミニウム200gを1%ポリアクリル酸ナトリウム塩水溶液200

g、水600gの混合物中に分散し、ホモミキサーで10分間撹拌した。

実施例7

(1) 感熱塗工液の調製

5 これら分散液を用い、各々の素材を下記に示す割合で混合し、感熱塗工液濃度 が15%水溶液になるように添加水を加え、充分撹拌して感熱塗工液を調製した。

	分散液 6 - A	3	部 0
	分散液 6 - B	7	0 部
	分散液 6 - V	1 0	0部
10	分散液 6 - W	5	180
	40%ステアリン酸亜鉛分散液	1	18 0
	10%完全鹼化PVA水溶液	4	180

(2) 感熱塗工用紙の作製

下記の配合よりなる塗工液を坪量 $4 \log m^2$ の上質紙に固形分塗抹量として $1 \log m^2$ になる様に塗工、乾燥して、感熱塗工用紙を作製した。

焼成カオリン	100部
50%スチレンブタジエン系ラテックス	2 4 部
水	200部

(3) 感熱記録材料の作製

20 (1)で作製した感熱塗工液を(2)で作製した感熱塗工用紙上に、染料前駆体の塗工量で0.3g/m²になる様に塗工、乾燥して感熱記録材料を作製した。

実施例8

分散液 6-Bを分散液 6-Cに置き換えた以外は、実施例 7と同様にして感熱 25 記録材料を得た。

実施例9

分散液 6-Bを分散液 6-Dに置き換えた以外は、実施例7と同様にして感熱 記録材料を得た。

5 実施例10

分散液 6-Bを分散液 6-Eに置き換えた以外は、実施例 7と同様にして感熱 記録材料を得た。

実施例11

10 分散液 6-Bを分散液 6-Fに置き換えた以外は、実施例7と同様にして感熱 記録材料を得た。

実施例12

分散液 6-Bを分散液 6-Cと分散液 6-Iに、下記に示す添加量へ置き換え 15 た以外は、実施例 7と同様にして感熱記録材料を得た。

分散液 6-C

35部

分散液 6-I

35部

実施例13

20 分散液 6-Bを分散液 6-Cと分散液 6-Jに、下記に示す添加量へ置き換えた以外は、実施例 7と同様にして感熱記録材料を得た。

分散液 6 - C

35部

分散液6-J

35部

25 実施例14

分散液 6-Bを分散液 6-Cと分散液 6-Kに、下記に示す添加量へ置き換え

た以外は、実施例7と同様にして感熱記録材料を得た。

分散液 6-C

35部

分散液 6 - K

35部

5 実施例15

分散液6-Bを分散液6-Cと分散液6-Lに、下記に示す添加量へ置き換えた以外は、実施例7と同様にして感熱記録材料を得た。

分散液 6 - C

35部

分散液 6-L

35部

10

実施例16

分散液 6 - Bを分散液 6 - Cと分散液 6 - Mに、下記に示す添加量へ置き換えた以外は、実施例 7 と同様にして感熱記録材料を得た。

分散液 6 - C

35部

15 分散液 6-M

35部

実施例17

分散液 6-Bを分散液 6-Cと分散液 6-Nに、下記に示す添加量へ置き換えた以外は、実施例 7と同様にして感熱記録材料を得た。

20 分散液 6-C

35部

分散液 6-N

35部

実施例18

分散液 6-Bを分散液 6-Cと分散液 6-Oに、下記に示す添加量へ置き換え 25 た以外は、実施例 7と同様にして感熱記録材料を得た。

分散液 6-C

35部

分散液6-0

35部

実施例19

分散液 6-Bを分散液 6-Cと分散液 6-Pに、下記に示す添加量へ置き換え 5 た以外は、実施例 7と同様にして感熱記録材料を得た。

分散液 6-C

35部

分散液 6-P

35部

実施例20

10 分散液 6-Bを分散液 6-Cと分散液 6-Qに、下記に示す添加量へ置き換え た以外は、実施例 7と同様にして感熱記録材料を得た。

分散液 6-C

35部

分散液 6-Q

35部

15 実施例21

分散液 6-Bを分散液 6-Cと分散液 6-Rに、下記に示す添加量へ置き換えた以外は、実施例 7と同様にして感熱記録材料を得た。

分散液 6-C

35部

分散液 6-R

35部

20

実施例22

分散液 6 - Bを分散液 6 - Cと分散液 6 - Sに、下記に示す添加量へ置き換えた以外は、実施例 7 と同様にして感熱記録材料を得た。

分散液 6-C

35部

25 分散液 6-S

35部

実施例23

分散液 6-Bを分散液 6-Cと分散液 6-Tに、下記に示す添加量へ置き換えた以外は、実施例 7と同様にして感熱記録材料を得た。

分散液 6 - C

35部

5 分散液 6-T

35部

実施例24

実施例7の感熱塗工液に分散液6-Uを下記に示す添加量加えた以外は、実施例7と同様にして感熱記録材料を得た。

10 分散液 6-U

3.5部

実施例25

実施例8の感熱塗工液に分散液6-Uを下記に示す添加量加えた以外は、実施 例8と同様にして感熱記録材料を得た。

15 分散液 6 - U

3.5部

実施例26

分散液 6-Bを分散液 6-Cと分散液 6-Kに、下記に示す添加量へ置き換え、 分散液 6-Uを下記に示す添加量加えた以外は、実施例7と同様にして感熱記録 20 材料を得た。

分散液 6-C

35部

分散液 6-K

35部

分散液 6-U

3.5部

25 比較例1

分散液 6-Bを分散液 6-Gに置き換えた以外は、実施例7と同様にして感熱

記録材料を得た。

比較例 2

分散液 6-Bを分散液 6-Hに置き換えた以外は、実施例 7と同様にして感熱 1記録材料を得た。

比較例3

分散液 6-Bを分散液 6-Iに置き換えた以外は、実施例7と同様にして感熱 記録材料を得た。

10

比較例4

分散液 6-Bを分散液 6-Jに置き換えた以外は、実施例7と同様にして感熱 記録材料を得た。

15 比較例 5

分散液 6-Bを分散液 6-Kに置き換えた以外は、実施例7と同様にして感熱 記録材料を得た。

比較例 6

20 分散液 6 - Bを分散液 6 - Lに置き換えた以外は、実施例7と同様にして感熱 記録材料を得た。

比較例7

分散液 6-Bを分散液 6-Mに置き換えた以外は、実施例7と同様にして感熱 25 記録材料を得た。

比較例8

分散液 6-Bを分散液 6-Nに置き換えた以外は、実施例 7と同様にして感熱 記録材料を得た。

5 比較例 9

分散液 6-Bを分散液 6-Oに置き換えた以外は、実施例7と同様にして感熱 記録材料を得た。

比較例10

10 分散液 6-Bを分散液 6-Pに置き換えた以外は、実施例 7と同様にして感熱 記録材料を得た。

比較例11

分散液 6-Bを分散液 6-Qに置き換えた以外は、実施例 7と同様にして感熱 15 記録材料を得た。

比較例 1 2

分散液 6-Bを分散液 6-Rに置き換えた以外は、実施例7と同様にして感熱 記録材料を得た。

20

比較例13

分散液 6-Bを分散液 6-Sに置き換えた以外は、実施例 7と同様にして感熱 記録材料を得た。

25 比較例 1 4

分散液 6-Bを分散液 6-Tに置き換えた以外は、実施例 7と同様にして感熱

記録材料を得た。

比較例15

分散液 6-Bを分散液 6-Gと分散液 6-Iに、下記に示す添加量へ置き換え 5 た以外は、実施例 7と同様にして感熱記録材料を得た。

分散液 6-G

35部

分散液 6-I

35部

比較例16

10 分散液 6-Bを分散液 6-Gと分散液 6-Jに、下記に示す添加量へ置き換えた以外は、実施例7と同様にして感熱記録材料を得た。

分散液 6-G

35部

分散液 6-J

35部

15 比較例17

分散液 6-Bを分散液 6-Gと分散液 6-Kに、下記に示す添加量へ置き換えた以外は、実施例 7と同様にして感熱記録材料を得た。

分散液 6 - G

35部

分散液 6-K

35部

20

比較例18

分散液 6-Bを分散液 6-Gと分散液 6-Lに、下記に示す添加量へ置き換えた以外は、実施例 7と同様にして感熱記録材料を得た。

分散液 6-G

35部

25 分散液 6-L

35部

比較例19

分散液 6 - B を分散液 6 - G と分散液 6 - Mに、下記に示す添加量へ置き換えた以外は、実施例 7 と同様にして感熱記録材料を得た。

分散液 6-G

35部

5 分散液 6-M

35部

比較例20

分散液 6 - B を分散液 6 - G と分散液 6 - N に、下記に示す添加量へ置き換えた以外は、実施例 7 と同様にして感熱記録材料を得た。

10 分散液 6 - G

35部

分散液 6-N

35部

比較例21

分散液 6-Bを分散液 6-Gと分散液 6-Oに、下記に示す添加量へ置き換え 15 た以外は、実施例 7と同様にして感熱記録材料を得た。

分散液 6 - G

35部

分散液 6-0

35部

比較例22

20 分散液 6 - Bを分散液 6 - Gと分散液 6 - Pに、下記に示す添加量へ置き換えた以外は、実施例 7 と同様にして感熱記録材料を得た。

分散液 6 - G

35部

分散液 6 - P

35部

25 比較例 2 3

分散液 6-Bを分散液 6-Hと分散液 6-Iに、下記に示す添加量へ置き換え

た以外は、実施例7と同様にして感熱記録材料を得た。

分散液 6-H

35部

分散液 6-I

35部

5 比較例24

分散液 6 - Bを分散液 6 - Hと分散液 6 - Pに、下記に示す添加量へ置き換えた以外は、実施例 7 と同様にして感熱記録材料を得た。

分散液 6-H

35部

分散液 6-P

35部

10

比較例 2 5

分散液 6-Bを分散液 6-Hと分散液 6-Qに、下記に示す添加量へ置き換えた以外は、実施例 7と同様にして感熱記録材料を得た。

分散液 6 - H

35部

15 分散液 6-Q

35部

比較例26

分散液 6-Bを分散液 6-Hと分散液 6-Rに、下記に示す添加量へ置き換えた以外は、実施例 7と同様にして感熱記録材料を得た。

20 分散液 6-H

35部

分散液 6-R

35部

比較例27

分散液 6-Bを分散液 6-Hと分散液 6-Sに、下記に示す添加量へ置き換え 25 た以外は、実施例 7と同様にして感熱記録材料を得た。

分散液 6-H

35部

分散液 6 - S

35部

比較例28

分散液 6-Bを分散液 6-Hと分散液 6-Tに、下記に示す添加量へ置き換え 5 た以外は、実施例 7と同様にして感熱記録材料を得た。

分散液 6-H

35部

分散液 6-T

35部

以上の実施例7~26、比較例1~28で作製した感熱記録材料を感熱塗工面 10 のベック平滑度が300~800秒になるようにカレンダー処理した後、以下の 評価に供した。評価結果を表1、表2に示す。

「熱応答性]

大倉電機製ファクシミリ試験機TH-PMDを用いて印字テストを行った。ドット密度8ドット/mm、ヘッド抵抗1685Ωのサーマルヘッドを使用し、ヘッド電圧21V、パルス幅1.0msecで通電して印字し、発色濃度をマクベスRD-918型反射濃度計(ビジュアルフィルター)で測定した。数値の大きい方が熱応答性に優れる。

表 1

	熱応答性		熱応答性
実施例7	1.26	実施例17	1.25
実施例8	1.28	実施例18	1.30
実施例9	1.24	実施例19	1.23
実施例10	1.25	実施例20	1.22
実施例11	1.23	実施例 2 1	1.19
実施例12	1.34	実施例22	1.22
実施例13	1.30	実施例23	1.23
実施例14	1.33	実施例24	1.28
実施例15	1.36	実施例25	1.31
実施例16	1.20	実施例26	1.36

15

表 2

II the fact	熱応答性_		熱応答性
比較例 1	1.08	比較例 1 5	1.10
比較例 2	1.10	比較例 1 6	1.12
上較例 3	1.15	比較例17	1.10
比較例 4	1.10	比較例18	1.14
<u>比較例 5</u>	1.08	比較例19	0.86
比較例 6	1.16	比較例20	1.00
比較例 7	0.76	比較例21	1.15
比較例 8	0.93	比較例22	0.97
上較例 9	1.14	比較例23	1.11
比較例10	0.90	比較例24	0.98
上較例11	0.95	比較例25	1.04
比較例12	0.74	比較例26	0.79
比較例13	0.83	比較例27	0.89
比較例14	0.86	比較例28	0.93

上記表 1、表 2 から明らかなごとく、実施例 7 ~ 2 6 は比較例 1 ~ 2 8 に比べ 5 熱応答性に優れる。これは、電子受容性化合物として一般式 (I) で示されるベンゼンスルホンアミド誘導体を含有していることに因る。

実施例12は比較例3に比べ、実施例13は比較例4に比べ、実施例14は比較例5に比べ、実施例15は比較例6に比べ、実施例16は比較例7に比べ、実施例17は比較例8に比べ、実施例18は比較例9に比べ、実施例19は比較例1010に比べ、実施例20は比較例11に比べ、実施例21は比較例12に比べ、実施例22は比較例13に比べ、実施例23は比較例14に比べ熱応答性に優れる。これは、実施例12~23が、電子受容性化合物として一般式(I)で示されるベンゼンスルホンアミド誘導体を併用していることに因る。

実施例24は実施例7に比較して、実施例25は実施例8に比較して、実施例1526は実施例14に比較して、より高い熱応答性が得られている。これは、添加剤としてリン酸エステル誘導体を含有していることに因る。

実施例27

下塗り層用塗液の調製焼成カオリン〔商品名:アンシレックス、吸油量90m 1/100g、エンゲルハード社製〕100部、固形分濃度50%のスチレン/ ブタシエン系ラテックス24部および水200部からなる組成物を混合撹拌して 下塗り層用の塗液を得た。

<分散液 2 7 - A >

5

10

15

20

3-ジブチルアミノー6-メチルー7-アニリノフルオラン200gを10%スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液200g、水600gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が 1μ mになるまで粉砕し分散液27-Aを得た。

<分散液27-B>

N-(2-ヒドロキシフェニル) - p-トルエンスルホンアミド200gを10%スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液200gと水600gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が0.7 μ mになるまで粉砕し分散液27-Bを得た。

<分散液27-C>

ベンジルー 2 ーナフチルエーテル 2 0 0 g を 1 0 %スルホン基変性ポリビニル アルコール水溶液 2 0 0 g 、水 6 0 0 g の混合物中に分散し、ビーズミルで平均 粒子径が 1 μ mになるまで粉砕し分散液 2 7 - C を得た。

<分散液27-D>

水酸化アルミニウム200gを0.5%ポリアクリル酸ナトリウム塩水溶液800g中に分散し、ホモミキサーで10分間撹拌し分散液27-Dを得た。

感熱記録層用塗液の調製

25 上記の分散液を用い、各々の素材を下記に示す割合で混合し、感熱塗工液濃度 が15%水分散液になるように添加水を加え、充分撹拌して感熱記録層用塗液を

調製した。

5

 分散液 2 7 - A
 3 0 部

 分散液 2 7 - B
 7 0 部

 分散液 2 7 - C
 1 0 0 部

 分散液 2 7 - D
 5 0 部

40%ステアリン酸亜鉛分散液

10部

10%完全鹼化PVA水溶液

40部

保護層用塗液の調製

カオリン〔商品名: UW-90、エンゲルハード社製〕65部、アセトアセチ 10 ル変性ポリビニルアルコール〔商品名:ゴーセファイマーZ-200、日本合成 化学工業社製〕の10%水溶液300部、グリオキザールの10%水溶液3部、ステアリン酸亜鉛の30分散液6部および水140部からなる組成物を混合撹拌して保護層用塗液を得た。

感熱記録材料の作製

15 坪量40g/m²の上質の中性紙の片面に、下塗り層用塗液の固形分塗抹量が10g/m²、感熱記録層用塗液の固形分塗抹量が染料前駆体の塗工量で0.3g/m²、保護層用塗液の固形分塗沫量が4g/m²となるように順次塗布乾燥して下塗り層、感熱記録層および保護層を形成して感熱記録材料を作製した。

20 実施例28

実施例27の保護層用塗液の調製において、アセトアセチル変性ポリビニルアルコールの代わりに、ジアセトン変性ポリビニルアルコール〔商品名:Dポリマー(05タイプ)、ユニチカ社製〕を使用した以外は、実施例27と同様にして感熱記録材料を作製した。

25

実施例29

実施例27の保護層用塗液の調製において、アセトアセチル変性ポリビニルアルコールの代わりに、ケイ素変性ポリビニルアルコール〔商品名:R1130、クラレ社製〕を使用した以外は、実施例27と同様にして感熱記録材料を作製した。

5

10

実施例30

下塗り層用塗液の調製

球状中空粒子(平均粒子径:1.2 μm、中空度90%)の30%分散体30部、無定形シリカ〔商品名:ミズカシルP527、水沢化学工業社製〕10部、軽質炭酸カルシウム〔商品名:ブリリアント15、吸油量45m1/100g〕10部、固形分濃度50%のスチレンーブタシエン系ラテックス10部および水100部からなる組成物を混合撹拌して下塗り層用塗液を得た。

感熱記録材料の作製

実施例27の感熱記録材料の作製において用いた下塗り層用塗液の代わりに、 15 上記の下塗り層用塗液を使用した以外は、実施例1と同様にして感熱記録材料を 作製した。

実施例31

下塗り層用塗液の調製

20 発泡性プラスチックフィラー〔商品名:ミクロパールF-30、松本油脂製薬 社製〕20部、ポリビニルアルコールの10%水溶液30部および水100部からなる組成物を混合撹拌して下塗り層用塗液を得た。

感熱記録材料の作製

実施例27の感熱記録材料の作製において形成した下塗り層の代わりに、上記 25 の下塗り層用途液を坪量40g/m²の上質の中性紙の片面に、乾燥後の塗布量が4 g/m²となるように塗布乾燥し、次いで150℃のドライヤーで3分間加熱発泡処

理して下塗り層を形成した以外は、実施例27と同様にして感熱記録材料を作製 した。

実施例32

5 実施例27の下塗り層用塗液の調製において、焼成カオリン80部の代わりに 尿素ホルマリン樹脂の二次粒子(吸油量:750ml/100g)100部を使 用した以外は、実施例27と同様にして感熱記録材料を作製した。

実施例33

10 <分散液33-E>

ナトリウムー2, 2'ーメチレンビス(4,6ージーターシャリープチルフェニル)ホスフェート200gを10%スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液 200gと水 600gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が0.7 μ mになるまで粉砕し分散液 33-Eを得た。

15 実施例27の感熱記録層用塗液の調製において、更に上記分散液33-Eを3. 5部添加して感熱記録層用塗液を得た以外は、実施例27と同様にして感熱記録 材料を作製した。

実施例34

25

実施例35



分散液 27-B調製において、N-(2-Eドロキシフェニル) -p-Fルエンスルホンアミド 200 gの代わりにN-(2-Eドロキシフェニル) -p-Fルエンスルホンアミド 100 g、4, 4, -ジヒドロキシジフェニルスルホン 100 gを使用した以外は、実施例 27 と同様にして感熱記録材料を作製した。

5

10

15

25

実施例36

分散液 27-B調製において、N-(2-Eドロキシフェニル) -p-Fルエンスルホンアミド 200 g の代わりに N-(2-E ドロキシフェニル) -p-Fルエンスルホンアミド 100 g、2 、4-E ス(フェニルスルホニル)フェノール 100 g を使用した以外は、実施例 27 と同様にして感熱記録材料を作製した。

実施例37

分散液 27-B調製において、N-(2-EFD+2)フェニル)-P-Fルエンスルホンアミド 200 gの代わりにN-(2-EFD+2)フェニル)-P-Fルエンスルホンアミド 100 g、4, 4, -Eス(3-(4-X+2)アエニルスルホニル)ウレイド)ジフェニルメタン 100 gを使用した以外は、実施例 27 と同様にして感熱記録材料を作製した。

実施例38

20 <分散液38-F>

加熱装置を備えた撹拌混合容器内に、アセトアセチル変性ポリビニルアルコール (商品名:ゴーセファイマーZ-200、日本合成化学工業社製)の12%水溶液220部を加え、カプセル製造用水性媒体とした。別に、常温で液体の2-(2-ヒドロキシー3-ドデシルー5-メチルフェニル)ベンゾトリアゾール77部、および主成分がイソシアヌレート型であるヘキサメチレンジイソシアネート誘導体 (商品名:タケネートD-170HN、武田薬品工業社製)33部を4

0℃まで加熱し混合撹拌して得た溶液を、上記カプセル製造用水性媒体中にTKホモミキサー〔モデル: HV-M、特殊機化工業社製〕を用いて、平均粒子径が2μmとなるように乳化した後、90℃で5時間反応させてマイクロカプセル分散液を調製した。なお、マイクロカプセル分散液の固形分濃度が40%となるように水を添加して分散液38-Fを得た。

保護層用塗液の調製

分散液 38-F220部、アセトアセチル変性ポリビニルアルコールの10% 水溶液 150部、カオリン〔商品名: UW-90、EMC社製〕15部、ステア リン酸亜鉛の30%分散液6部および水30部からなる組成物を混合撹拌して保 10 護層用塗液を得た。

感熱記録材料の作製

実施例27の感熱記録材料の作製において用いた保護層用塗液の代わりに上記の保護層用塗液を用いた以外は、実施例27と同様にして感熱記録材料を作製した。

15

20

5

実施例39

<分散液39-G>

2-(2-ヒドロキシ-5-メチルフェニル) ベンゾトリアゾール200gを 10%スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液200g、水600gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が 1μ mになるまで粉砕し分散液 39-Gを得た。

実施例34の感熱記録層用塗液の調製において、更に上記分散液39-Gを1 部添加して感熱記録層用塗液を得た以外は、実施例34と同様にして感熱記録材料を作製した。

25

実施例40

分散液 27 - A調製において3 - ジブチルアミノ-6-メチル-7-アニリノフルオラン200gの代わりに、3-(N-エチル-4'-トルイジノ)-6-メチル-7-アニリノフルオラン200gを用いた以外は、実施例39と同様にして感熱記録材料を作製した。

5

10

比較例 2 9

以上の実施例27~40、比較例29で作製した感熱記録材料を感熱塗工面の ベック平滑度が300~800秒になるようにカレンダー処理した後、以下の評 価に供した。評価結果を表3に示す。

[熱応答性]

大倉電機製ファクシミリ試験機TH-PMDを用いて印字テストを行った。ドット密度8ドット/mm、ヘッド抵抗1685Ωのサーマルヘッドを使用し、ヘッド電圧21V、パルス幅1.0msecで通電して印字し、発色濃度をマクベスRD-918型反射濃度計(ビジュアルフィルター)で測定した。数値の大きい方が熱応答性に優れる。

20 [耐可塑剤性]

熱応答性特性の評価で用いたパルス幅1.0 msecで印字した印字画像と、 未印字の地肌に軟質塩ビシートを密着させ、40℃の条件下に24時間保存した 後の濃度をマクベスRD-918型反射濃度計(ビジュアルフィルター)で測定 した。記録画像の数値が大きいほど耐可塑剤画像保存性に優れ、地肌は数値が小 さいほど地肌かぶりが少なく、耐可塑剤地肌保存性に優れる。

[耐光性]

25



熱応答性特性の評価で用いたパルス幅1.0 msecで印字した記録画像と、 未印字の地肌を5日間直射日光に曝した後の濃度を、マクベスRD-918型反 射濃度計(ビジュアルフィルター)で測定した。記録画像の数値が大きいほど耐 光画像保存性に優れ、地肌は数値が小さいほど地肌かぶりが少なく、耐光地肌保 存性に優れる。

[耐水性]

5

10

熱応答性特性の評価で用いたパルス幅1.0msecで印字した感熱記録材料を20℃の水道水に24時間浸漬した後、印字画像の濃度をマクベスRD-918型反射濃度計(ビジュアルフィルター)で測定した。記録画像の数値が大きいほど耐水画像保存性に優れる。

表3

		5答性	耐	耐熱性		光性	耐水性
	地肌	画像	地肌	画像	地肌	画像	103/八1主
<u> 実施例27</u>	0.05	1.29	0.05	1.27	0.25	1.07	1.10
実施例 2 8	0.05	1.28	0.05	1.26	0.26	1.08	1.13
実施例29	0.05	1.28	0.05	1.25	0.25		1.12
実施例30	0.05	1.31	0.05	1.28	0.25	1.07	1.12
実施例31	0.05	1.30	0.05	1.28	0.25	1.09	1.13
実施例32	0.05	1.27	0.05	1.24		1.08	1.12
実施例33	0.05	1.31	0.05	1.29	0.26	1.05	1.11
実施例34	0.05	1.27	0.05	1.25	0.26	1.11	1.15
実施例35	0.05	1.26	0.05		0.25	1.07	1.12
実施例36	0.06	1.26	0.05	1.24	0.25	1.05	1.08
実施例37	0.06	1.26		1.25	0.27	1.06	1.12
実施例38	0.06		0.06	1.25	0.24	1.05	1.11
実施例39	0.06	1.29	0.06	1.26	0.17	1.19	1.11
実施例40	+	1.29	0.06	1.27	0.19	1.17	1.12
比較例29	0.06	1.27	0.06	1.25	0.16	1.18	1.11
104人79 2 9	0.05	1.12	0.05	1.10	0.26	0.93	0.98

上記表3から明らかなごとく、実施例27~40は比較例29に比べ熱応答性15 に優れ、かつ、地肌/記録画像の保存性に優れる。

実施例41

<分散液の調製>

以下の方法により、分散液41-A~41-Iを調製した。

5 <分散液 4 1 - A >

3-(N, N-ジブチル) アミノー6-メチルー7-アニリノフルオラン200 gを10%スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液200g、水600g の混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が 1μ mになるまで粉砕した。 <分散液 41-B>

10 2, 2-ビス (4-ヒドロキシフェニル)プロパン 200 g e 10 %スルホン 基変性ポリビニルアルコール水溶液 200 g と水 600 g の混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が 0.7μ mになるまで粉砕した。

<分散液 4 1 - C >

N-(4-ヒドロキシフェニル) -p-トルエンスルホンアミド200gを1 0%スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液200gと水600gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が0.7 μ mになるまで粉砕した。 <分散液41-D>

N-(2-ヒドロキシフェニル) -p-トルエンスルホンアミド200gを10%スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液200gと水600gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が0.7 μ mになるまで粉砕した。

<分散液 4 1 - E >

20

N-(4-ヒドロキシフェニル) - p-ベンゼンスルホンアミド 200 gを 1 0%スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液 200 gと水 600 gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が 0.7 μ mになるまで粉砕した。

25 <分散液 4 1 - F >

N- (4-ヒドロキシフェニル) -N-メチル-p-トルエンスルホンアミド

200gを10%スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液 200gと水600gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が0.7μmになるまで粉砕した。

<分散液41-G>

5 ベンジルー2ーナフチルエーテル200gを10%スルホン基変性ポリビニル アルコール水溶液200g、水600gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均 粒子径が 1μ mになるまで粉砕した。

<分散液41-H>

水酸化アルミニウム200gを0.5%ポリアクリル酸ナトリウム塩水溶液8 10 00g中に分散し、ホモミキサーで10分間撹拌した。

<分散液41-1>

15

ナトリウムー 2, 2'ーメチレンビス(4,6-ジーターシャリープチルフェニル)ホスフェート 200 gを 10% スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液 200 gと水 600 gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が0.7 μ mになるまで粉砕した。

(1) 感熱塗工液の調製

これら分散液を用い、各々の素材を下記に示す割合で混合し、感熱塗工液濃度が15%水溶液になるように添加水を加え、充分撹拌して感熱塗工液を調製した。

		一、一、一、一、一、一、一、一、一、一、一、一、一、一、一、一、一、一、一、
20	分散液 4 1 - A	30部
	分散液 4 1-C	3.5部
	分散液 4 1 - D	66.5部
	分散液 4 1 - G	100部
	分散液 4 1 - H	5 0 部
25	40%ステアリン酸亜鉛分散	液 10部
	10%完全鹸化PVA水溶液	40部

(2) 感熱塗工用紙の作製

下記の配合よりなる塗工液を坪量 4 0 g/m²の上質紙に固形分塗抹量として 1 0 g/m²になる様に塗工、乾燥して、感熱塗工用紙を作製した。

焼成カオリン

100部

5 50%スチレンブタジエン系ラテックス

2 4 部

水

200部

(3) 感熱記録材料の作製

(1) で作製した感熱塗工液を(2) で作製した感熱塗工用紙上に、染料前駆体の塗工量で0.3g/m²になる様に塗工、乾燥して感熱記録材料を作製した。

10

実施例42

分散液41-Cと分散液41-Dを下記に示す添加量に置き換えた以外は、実施例41と同様にして感熱記録材料を得た。

分散液 41-C

7部

15 分散液 4 1 - D

63部

実施例43

分散液41-Cと分散液41-Dを下記に示す添加量に置き換えた以外は、実施例41と同様にして感熱記録材料を得た。

20 分散液 4 1 - C

35部

分散液 41-D

35部

実施例44

実施例43の感熱塗工液に分散液41-Iを下記に示す添加量加えた以外は、 実施例43と同様にして感熱記録材料を得た。

分散液 4 1 - I

25

3.5部

実施例45

分散液41-Cと分散液41-Dを下記に示す添加量に置き換えた以外は、実施例41と同様にして感熱記録材料を得た。

分散液41-C

63部

5 分散液 41-D

7部

実施例46

分散液41-Cと分散液41-Dを下記に示す添加量に置き換えた以外は、実施例41と同様にして感熱記録材料を得た。

10 分散液 41-C

66.5部

分散液41-D

3.5部

実施例47

分散液 41-Dを分散液 41-Eに置き変えた以外は、実施例 43と同様にし 15 て感熱記録材料を得た。

実施例48

分散液 41-Dを分散液 41-Fに置き変えた以外は、実施例 43と同様にして感熱記録材料を得た。

20

実施例49

分散液41-Cを分散液41-Eに置き変えた以外は、実施例43と同様にして感熱記録材料を得た。

25 比較例30

分散液41-Cと分散液41-Dの代わりに分散液41-Bを下記に示す添加



量加えた以外は、実施例41と同様にして感熱記録材料を得た。

分散液 4 1 - B 7 0 部

比較例31

5 分散液41-Bを分散液41-Cに置き変えた以外は、比較例30と同様にして感熱記録材料を得た。

比較例32

分散液 41-Dを分散液 41-Bに置き変えた以外は、実施例 43と同様にし 10 て感熱記録材料を得た。

以上の実施例41~49、比較例30~32で作製した感熱記録材料を感熱塗 工面のベック平滑度が300~800秒になるようにカレンダー処理した後、以 下の評価に供した。評価結果を表4に示す。

15 [熱応答性]

大倉電機製ファクシミリ試験機TH-PMDを用いて印字テストを行った。ドット密度8ドット/mm、ヘッド抵抗 1685Ω のサーマルヘッドを使用し、ヘッド電圧21V、バルス幅1.0msecで通電して印字し、発色濃度をマクベスRD-918型反射濃度計(ビジュアルフィルター)で測定した。数値の大きい方が熱応答性に優れる。

「耐熱性」

20

25

熱応答性特性の評価で用いたパルス幅1.0msecで印字した記録画像と、 未印字の地肌を60℃の条件下に24時間保存した後の濃度を、マクベスRD-918型反射濃度計(ビジュアルフィルター)で測定した。記録画像の数値が大 きいほど耐熱画像保存性に優れ、地肌は数値が小さいほど地肌かぶりが少なく、 耐熱地肌保存性に優れる。

[耐湿性]

熱応答性特性の評価で用いたパルス幅1.0 msecで印字した記録画像と、未印字の地肌を40%、90%RHの条件下に24時間保存した後の濃度をマクベスRD-918型反射濃度計(ビジュアルフィルター)で測定した。記録画像の数値が大きいほど耐湿画像保存性に優れ、地肌は数値が小さいほど地肌かぶりが少なく、耐湿地肌保存性に優れる。

[耐可塑剤性]

熱応答性特性の評価で用いたパルス幅1.0msecで印字した印字画像と、 未印字の地肌に軟質塩ビシートを密着させ、40℃の条件下に24時間保存した 後の濃度をマクベスRD-918型反射濃度計(ビジュアルフィルター)で測定 した。記録画像の数値が大きいほど耐可塑剤画像保存性に優れ、地肌は数値が小 さいほど地肌かぶりが少なく、耐可塑剤地肌保存性に優れる。

表 4

15

10

5

	熱応	答性	耐熱性		耐湿性		耐可塑剤性	
	地肌	画像	地肌	画像	地肌	画像	地肌	画像
実施例 4 1	0.05	1.17	0.08	0.86	0.05	0.72	0.05	0.56
実施例42	0.05	1.27	0.08	1.07	0.06	0.83	0.05	0.64
実施例48	0.05	1.20	0.08	0.98	0.06	0.73	0.05	0.56
<u> 実施例43</u>	0.05	1.29	0.08	1.17	0.06	0.97	0.05	0.76
実施例44	0.05	1.33	0.08	1.25	0.06	1.06	0.05	0.81
実施例45	0.05	1.25	0.08	1.11	0.06	0.94	0.05	0.70
実施例46	0.05	1.14	0.07	1.03	0.06	0.80	0.05	0.62
実施例47	0.05	1.22	0.08	1.02	0.06	0.75	0.05	0.58
実施例49	0.05	1.22	0.08	0.95	0.06	0.70	0.05	0.54
比較例30	0.07	1.10	0.11	0.71	0.07	0.62	0.07	0.47
比較例31	0.06	1.02	0.09	0.70	0.07	0.41	0.06	0.42
上較例32	0.06	1.08	0.13	0.74	0.07	0.53	0.07	0.45

上記表4から明らかなごとく、実施例41~49は比較例30~32に比べ熱 応答性に優れる。更には、耐熱、耐湿、耐可塑剤に対する地肌/記録画像の保存

性に優れている。これは、電子受容性化合物として一般式 (II) で示されるベンゼンスルホンアミド誘導体を併用する相乗効果に因る。

実施例44は実施例43に比較して、より高い熱応答性と記録画像保存性が得られている。これは、添加剤としてリン酸エステル誘導体を含有していることに 5 因る。

実施例50

<電子受容性化合物の調製例>

N-(4-E)ドロキシフェニル)-p-Eルエンスルホンアミド100g、N10 -(2-E)ドロキシフェニル)-p-Eルエンスルホンアミド100gからなる混合物を加熱し、均一に溶解させた。これを常温まで冷却して固化させ、その後粉砕することで電子受容性化合物の分子レベル混合物 (D1) を得た。

<分散液の調製>

以下の方法により、分散液50-A~50-Fを調製した。

15 <分散液 5 0 - A >

3-ジブチルアミノー6-メチルー7-アニリノフルオラン200 gを10% スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液 200 g、水 600 g の混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が 1μ mになるまで粉砕した。

<分散液50-B>

20 電子受容性化合物の調製例で例示した分子レベル混合物 (D1) 200gを1 0%スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液 200gと水 600gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が0.7μmになるまで粉砕した。

<分散液50-C>

N-(4-ヒドロキシフェニル)-p-トルエンスルホンアミド200gを1 25 0%スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液200gと水600gの混合物 中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が0.7μmになるまで粉砕した。

<分散液50-D>

N-(2-ヒドロキシフェニル) -p-トルエンスルホンアミド200gを10%スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液200gと水600gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が0.7 μ mになるまで粉砕した。

5 <分散液 50-E>

ベンジルー2ーナフチルエーテル200gを10%スルホン基変性ポリビニル アルコール水溶液200g、水600gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均 粒子径が 1μ mになるまで粉砕した。

<分散液50-F>

10 水酸化アルミニウム200gを0.5%ポリアクリル酸ナトリウム塩水溶液8 00g中に分散し、ホモミキサーで10分間撹拌した。

(1) 感熱塗工液の調製

これら分散液を用い、各々の素材を下記に示す割合で混合し、感熱塗工液濃度 15 が15%水溶液になるように添加水を加え、充分撹拌して感熱塗工液を調製した。

 分散液 5 0 - A
 3 0 部

 分散液 5 0 - B
 7 0 部

 分散液 5 0 - E
 1 0 0 部

 分散液 5 0 - F
 5 0 部

20 40%ステアリン酸亜鉛分散液

10部

10%完全鹼化PVA水溶液

40部

(2) 感熱塗工用紙の作製

下記の配合よりなる塗工液を坪量40g/m²の上質紙に固形分塗抹量として10g/m²になる様に塗工、乾燥して、感熱塗工用紙を作製した。

25 焼成カオリン100部50%スチレンプタジエン系ラテックス24部

水

200部

(3) 感熱記録材料の作製

(1) で作製した感熱塗工液を(2) で作製した感熱塗工用紙上に、染料前駆体の塗工量で $0.3 g/m^2$ になる様に塗工、乾燥して感熱記録材料を作製した。

5

15

実施例51

分散液50-Bの代わりに分散液50-Cおよび分散液50-Dを下記に示す 添加量加えた以外は、実施例50と同様にして感熱記録材料を得た。

分散液 50-C

35部

10 分散液 5 0 - D

35部

以上の実施例50~51で作製した感熱記録材料を感熱塗工面のベック平滑度が30~800秒になるようにカレンダー処理した後、実施例41~49、比較例30~32と同様にして、熱応答性、耐熱性および耐湿性を評価した。結果を表5に示す。

表 5

	熱応答性		耐熱	热性	耐池	显性
	画像	地肌	画像	地肌	画像	地肌
実施例50	1.36	0.06	1.28	0.08	1.05	0.06
実施例51	1.26	0.05	1.15	0.08	0.95	0.05

上記表5から明らかなごとく、実施例50は実施例51に比べ熱応答性に優れ 20 る。これは、電子受容性化合物としてベンゼンスルホンアミド誘導体の分子レベ ル混合物を用いていることに因る。

実施例52

<分散液の調製>

以下の方法により、分散液52-A~52-Iを調製した。

<分散液52-A>

3-(N,N-ジブチル) アミノー6-メチルー7-アニリノフルオラン20 0 gを10%スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液200 g、水600 g の混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が 1μ mになるまで粉砕した。 <分散液52-B>

N-(4-ヒドロキシフェニル) -p-トルエンスルホンアミド200gを10%スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液200gと水600gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が0.7 μ mになるまで粉砕した。

<分散液52-C>

10

25

N-(4-ヒドロキシフェニル) ベンゼンスルホンアミド 200 gを 10% スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液 200 gと水 600 gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が 0.7μ mになるまで粉砕した。

15 <分散液 5 2 - D >

2, 2'-ビス $\{4-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル)$ フェノキシ $\}$ ジェチルエーテル 2 0 0 g を 1 0 %スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液 2 0 0 g と水 6 0 0 g の混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が0. 7 μ mになるまで粉砕した。

20 <分散液52-E>

2, 2'-ビス $\{4-(4-)$ ビス $\{4-(4-)$ E $\{4-(4-)$ E

<分散液52-F>

4-ヒドロキシ安息香酸ベンジル200gを10%スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液200gと水600gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が 0.7μ mになるまで粉砕した。

<分散液52-G>

5 ナトリウムー2, 2 ーメチレンビス(4, 6 ージーターシャリープチルフェニル)ホスフェート2 0 0 gを 1 0 %スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液 2 0 0 gと水 6 0 0 gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が 0. 7 μ mになるまで粉砕した。

<分散液 5 2 - H >

10 ベンジルー 2 ーナフチルエーテル 2 0 0 g を 1 0 %スルホン基変性ポリビニル アルコール水溶液 2 0 0 g 、水 6 0 0 g の混合物中に分散し、ビーズミルで平均 粒子径が 1 μ mになるまで粉砕した。

<分散液 5 2 - I >

水酸化アルミニウム 2 0 0 gを 0.5% ポリアクリル酸ナトリウム塩水溶液 8 0 0 g中に分散し、ホモミキサーで 1 0 分間撹拌した。

(1) 感熱塗工液の調製

これら分散液を用い、各々の素材を下記に示す割合で混合し、感熱塗工液濃度 が15%水溶液になるように添加水を加え、充分撹拌して感熱塗工液を調製した。

20	分散液 5 2 - A	3 0 部
	分散液 5 2 - B	66.5部
	分散液 5 2 - E	3.5部
•	分散液 5 2 - H	100部
	分散液 5 2 - I	50部
25	40%ステアリン酸亜鉛分散液	10部
	10%完全鹸化PVA水溶液	40部

(2) 感熱塗工用紙の作製

下記の配合よりなる塗工液を坪量 $4 \log m^2$ の上質紙に固形分塗抹量として $1 \log m^2$ になる様に塗工、乾燥して、感熱塗工用紙を作製した。

焼成カオリン 100部

5 50%スチレンプタジエン系ラテックス

24部

水

200部

(3) 感熱記録材料の作製

(1)で作製した感熱塗工液を(2)で作製した感熱塗工用紙上に、染料前駆体の塗工量で0.3g/m²になる様に塗工、乾燥して感熱記録材料を作製した。

10

実施例53

分散液52-Bと分散液52-Eを下記に示す添加量に置き換えた以外は、実施例52と同様にして感熱記録材料を得た。

分散液 5 2 - B 6 3 部

15 分散液 5 2 - E

7部

実施例54

分散液52-Bと分散液52-Eを下記に示す添加量に置き換えた以外は、実施例52と同様にして感熱記録材料を得た。

20 分散液52-B

35部

分散液52-E

35部

実施例55

分散液52-Bと分散液52-Eを下記に示す添加量に置き換えた以外は、実 25 施例52と同様にして感熱記録材料を得た。

分散液52-B

2 1部

分散液52-E

49部

実施例56

分散液52-Bと分散液52-Eを下記に示す添加量に置き換えた以外は、実 5 施例52と同様にして感熱記録材料を得た。

分散液52-B

14部

分散液52-E

5 6 部

実施例 5 7

10 実施例 5 4 の感熱塗工液に分散液 5 2 - Fを下記に示す添加量加えた以外は、 実施例 5 4 と同様にして感熱記録材料を得た。

分散液52-F

7部 ·

実施例 5 8

15 実施例54の感熱塗工液に分散液52-Gを下記に示す添加量加えた以外は、 実施例54と同様にして感熱記録材料を得た。

分散液52-G

7部

実施例 5 9

20 実施例 5 4 の感熱塗工液に分散液 5 2 - Fと分散液 5 2 - Gを下記に示す添加 量加えた以外は、実施例 5 4 と同様にして感熱記録材料を得た。

分散液52-F

7部

分散液52-G

7部

25 実施例60

分散液52-Bを分散液52-Cに置き変えた以外は、実施例54と同様にし

WO 01/16095

て感熱記録材料を得た。

実施例61

分散液 5 2 - Eを分散液 5 2 - Dに置き変えた以外は、実施例 5 4 と同様にし て感熱記録材料を得た。

比較例33

分散液52-Bを下記に示す添加量に置き換え、分散液52-Eを加えなかった以外は、実施例54と同様にして感熱記録材料を得た。

10 分散液 5 2 - B

70部

比較例34 1

分散液52-Bを分散液52-Cに置き変えた以外は、比較例33と同様にして感熱記録材料を得た。

15

比較例35

分散液52-Bを分散液52-Dに置き変えた以外は、比較例33と同様にして感熱記録材料を得た。

20 比較例36

分散52-液Bを分散液52-Eに置き変えた以外は、比較例33と同様にして感熱記録材料を得た。

以上の実施例52~61、比較例33~36で作製した感熱記録材料を感熱塗 25 工面のベック平滑度が300~800秒になるようにカレンダー処理した後、実 施例41~49、比較例30~32と同様にして、熱応答性、耐熱性、耐湿性お

よび耐可塑剤性を評価した。結果を表6、表7に示す。

表 6

	熱応	答性	耐熱性		耐湿性		耐可塑剤性	
	地肌	画像	地肌	画像	地肌	画像	地肌	画像
実施例52	0.05	1.21	0.08	1.11	0.05	1.15	0.06	0.98
実施例53	0.05	1.28	0.08	1.27	0.05	1.26	0.06	1.17
実施例54	0.05	1.27	0.08	1.27	0.05	1.26	0.06	1.19
実施例55	0.05	1.25	0.07	1.25	0.05	1.24	0.06	1.19
実施例56	0.05	1.20	0.07	1.20	0.05	1.19	0.06	1.14
実施例57	0.05	1.31	0.10	1.28	0.08	1.26	0.06	1.20
実施例58	0.05	1.28	0.08	1.27	0.05	1.27	0.06	1.24
実施例59	0.05	1.34	0.10	1.33	0.10	1.31	0.07	1.29
実施例60	0.05	1.25	0.08	1.25	0.05	1.23	0.06	1.16
実施例61	0.05	1.23	0.08	1.23	0.05	1.21	0.06	1.14

5

15

表7

	熱応答性		耐熱性		耐湿性		耐可塑剤性	
	地肌	画像	地肌	画像	地肌	画像	地肌	画像
比較例33	0.05	1.20	0.08	0.80	0.06	0.71	0.06	0.61
比較例34	0.05	1.19	0.08	0.75	0.06	0.62	0.06	0.59
比較例35	0.05	0.70	0.07	0.67	0.06	0.70	0.06	0.64
比較例36	0.05	0.72	0.07	0.69	0.06	0.71	0.06	0.68

上記表6、表7から明らかなごとく、実施例52~61は比較例35~36に 10 比べ実用上十分な熱応答性を有し、かつ比較例33~34に比べ耐熱、耐湿、耐可塑剤に対する記録画像保存性に優れている。これは、電子受容性化合物としてベンゼンスルホンアミド誘導体、並びにジフェニルスルホン誘導体を含有する相乗効果により、熱応答性と記録画像保存性のバランスが良くなったことに因る。

実施例57は実施例54に比べ、また、実施例59実施例58に比べ、より高い熱応答性が得られている。これは、添加剤としてヒドロキシ安息香酸誘導体を含有することに因る。

実施例58は実施例54に比べ、また、実施例59は実施例57に比べ、より 高い記録画像保存性が得られている。これは、添加剤としてリン酸エステル誘導 体を含有していることに因る。

5 実施例62

<分散液の調製>

以下の方法により、分散液62-A~62-Iを調製した。

<分散液62-A>

3-(N,N-ジブチル) アミノー6-メチルー7-アニリノフルオラン20 0 gを10%スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液200 g、x600 g の混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が 1μ mになるまで粉砕した。

N-(4-ヒドロキシフェニル) - p-トルエンスルホンアミド200gを10%スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液200gと水600gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が0.7 μ mになるまで粉砕した。

<分散液 6 2 - C>

15

<分散液 6 2 - B >

N-(4-ヒドロキシフェニル) ベンゼンスルホンアミド 200 g を 10% スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液 200 g と水 600 g の混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が 0.7μ mになるまで粉砕した。

20 <分散液62-D>

4, 4'ージヒドロキシジフェニルスルホン200gを10%スルホン基変性 ボリビニルアルコール水溶液200gと水600gの混合物中に分散し、ビーズ ミルで平均粒子径が0.7 μ mになるまで粉砕した。

<分散液 6 2 - E >

25 4-ヒドロキシー4'-ベンジルオキシジフェニルスルホン200gを10% スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液200gと水600gの混合物中に

分散し、ビーズミルで平均粒子径が0.7μmになるまで粉砕した。

<分散液 6 2-F>

4-ヒドロキシ安息香酸ベンジル 2 0 0 g e 1 0 %スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液 2 0 0 g と水 6 0 0 g o 混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が 0. 7 μ m になるまで粉砕した。

<分散液 6 2 - G>

5

10

<分散液62-H>

ベンジルー2ーナフチルエーテル200gを10%スルホン基変性ポリビニル アルコール水溶液200g、水600gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均 粒子径が1 μ mになるまで粉砕した。

15 <分散液 6 2 - I >

水酸化アルミニウム200gを0.5%ポリアクリル酸ナトリウム塩水溶液800g中に分散し、ホモミキサーで10分間撹拌した。

(1)感熱塗工液の調製

20 これら分散液を用い、各々の素材を下記に示す割合で混合し、感熱塗工液濃度 が15%水溶液になるように添加水を加え、充分撹拌して感熱塗工液を調製した。

-分散液 6 2 - A

30部

分散液 6 2 - B

66.5部

分散液 6 2 - D.

3.5部

25 分散液 6 2 - H

100部

分散液 6 2 - I

50部

40%ステアリン酸亜鉛分散液

10部

10%完全鹼化PVA水溶液

40部

(2) 感熱塗工用紙の作製

下記の配合よりなる塗工液を坪量40g/m²の上質紙に固形分塗抹量として10 5 g/m²になる様に塗工、乾燥して、感熱塗工用紙を作製した。

焼成カオリン

100部

50%スチレンプタジエン系ラテックス

24部

水

200部

(3) 感熱記録材料の作製

10 (1)で作製した感熱塗工液を(2)で作製した感熱塗工用紙上に、染料前駆体の塗工量で0.3g/m²になる様に塗工、乾燥して感熱記録材料を作製した。

実施例63

分散液 62-Bと分散液 62-Dを下記に示す添加量に置き換えた以外は、実 15 施例 62と同様にして感熱記録材料を得た。

分散液 6 2 - B

63部

分散液 6 2 - D

7部

実施例64

20 分散液 62 - Bと分散液 62 - Dを下記に示す添加量に置き換えた以外は、実施例 62と同様にして感熱記録材料を得た。

分散液 6 2 - B

35部

分散液 6 2 - D

35部

25 実施例65

分散液62-Bと分散液62-Dを下記に示す添加量に置き換えた以外は、実

施例62と同様にして感熱記録材料を得た。

分散液 62-B

2 1部

分散液 6 2 - D

49部

5 実施例 6 6

分散液 62 - Bと分散液 62 - Dを下記に示す添加量に置き換えた以外は、実施例 62 と同様にして感熱記録材料を得た。

分散液 62-B

14部

分散液 62-D

5 6 部

10

実施例 6.7

実施例64の感熱塗工液に分散液62-Fを下記に示す添加量加えた以外は、 実施例64と同様にして感熱記録材料を得た。

分散液 62-F

7部

15

実施例68

実施例64の感熱塗工液に分散液62-Gを下記に示す添加量加えた以外は、 実施例64と同様にして感熱記録材料を得た。

分散液 62-G

7部

20

実施例 6 9

実施例64の感熱塗工液に分散液62-Fと分散液62-Gを下記に示す添加量加えた以外は、実施例64と同様にして感熱記録材料を得た。

分散液 6 2 - F

7部

25 分散液 62-G

7部

実施例70

分散液 62 - Bを分散液 62 - Cに置き変えた以外は、実施例 64と同様にして感熱記録材料を得た。

5 実施例71

分散液 62-Dを分散液 62-Eに置き変えた以外は、実施例 64と同様にして感熱記録材料を得た。

比較例37

10 分散液 62-Bを下記に示す添加量に置き換え、分散液 62-Dを加えなかった以外は、実施例 62と同様にして感熱記録材料を得た。

分散液 6 2 - B 7 0 部

比較例38

15 分散液 62 - Bを分散液 62 - Cに置き変えた以外は、比較例 37と同様にして感熱記録材料を得た。

比較例39

分散液 62-Bを分散液 62-Dに置き変えた以外は、比較例 37と同様にし 20 て感熱記録材料を得た。

比較例40

25

分散液62-Bを分散液62-Eに置き変えた以外は、比較例37と同様にして感熱記録材料を得た。

以上の実施例62~71、比較例37~40で作製した感熱記録材料を感熱塗

工面のベック平滑度が300~800秒になるようにカレンダー処理した後、実施例41~49、比較例30~32と同様にして、熱応答性、耐熱性、耐湿性および耐可塑剤性を評価した。結果を表8、表9に示す。

5

表8

	熱応答性		飽和濃度	耐熱	热性	耐湿性		耐可塑剤性	
	地肌	画像	画像	地肌	画像	地肌	画像	地肌	画像
実施例 6 2	0.05	1.23	1.25	0.08	1.09	0.07	1.12	0.06	0.98
実施例63	0.05	1.30	1.33	0.08	1.23	0.07	1.26	0.06	1.06
実施例64	0.06	1.31	1.35	0.09	1.25	0.07	1.30	0.06	1.10
実施例65	0.05	1.27	1.30	0.09	1.22	0.07	1.27	0.06	1.08
実施例66	0.05	1.21	1.24	0.09	1.16	0.07	1.19	0.06	1.05
実施例 6 7	0.06	1.35	1.40	0.12	1.26	0.10	1.30	0.07	1.04
実施例 6 8	0.05	1.31	1.36	0.08	1.29	0.07	1.30	0.06	1.25
実施例 6 9	0.07	1.38	1.42	0.13	1.36	0.11	1.37	0.08	1.31
実施例70	0.05	1.29	1.33	0.08	1.22	0.07	1.29	0.06	1.08
実施例71	0.07	1.32	1.35	0.12	1.25	0.09	1.30	0.07	1.05

表 9

	熱応答性		飽和濃度 耐熱性		耐湿性		耐可塑剤性		
	地肌	画像	画像	地肌	画像	地肌	画像	地肌	画像
比較例37	0.05	1.20	1.23	0.08	0.80	0.06	0.71	0.06	0.61
比較例38	0.05	1.19	1.21	0.08	0.75	0.06	0.62	0.06	0.59
比較例39	0.06	0.80	1.20	0.09	0.53	0.07	0.80	0.07	0.70
比較例40	0.05	1.17	1.21	0.10	0.38	0.06	0.80	0.06	0.65

10

15

上記表8、表9から明らかなごとく、実施例62~71は比較例37~40に 比べ熱応答性、及び飽和濃度に優れる。更には、耐熱、耐湿、耐可塑剤に対する 記録画像保存性に優れている。これは、電子受容性化合物としてベンゼンスルホ ンアミド誘導体、並びにジフェニルスルホン誘導体を含有する相乗効果により、 熱応答性と記録画像保存性のバランスが良くなったことに因る。

実施例67は実施例64と比較して、また、実施例69は実施例68と比較して、より高い熱応答性と飽和濃度が得られている。これは、添加剤としてヒドロ

PCT/JP00/05028

WO 01/16095

キシ安息香酸誘導体を含有することに因る。

実施例68は実施例64と比較して、また、実施例69は実施例67と比較して、より高い記録画像保存性が得られている。これは、添加剤としてリン酸エステル誘導体を含有していることに因る。

5

実施例72

(A) 感熱記録層形成用塗工液の調製

発色色調が黒色系である染料前駆体として、3-ジブチルアミノー6-メチル -7-アニリノフルオラン30部を、分散剤としてポリビニルアルコールの2.

10 5%水溶液70部と共にボールミルで24時間粉砕し、染料前駆体分散液を得た。次いで電子受容性化合物としてN-(4-ヒドロキシフェニル)-p-トルエンスルホンアミド70部、および増感剤として2-ベンジルオキシナフタレン70部を、2.5%ポリビニルアルコール水溶液310部と共にボールミルで粉砕し、体積平均粒径2μm以下の電子受容性化合物を含有する分散液を得た。さらに4-ベンジルオキシー4'-(2-メチルグリシジルオキシ)ジフェニルスルホン10部を、2.5%ポリビニルアルコール水溶液90部と共にボールミルで24時間粉砕し、ジフェニルスルホン誘導体分散液を得た。上記3種の分散液を混合した後、撹拌下、以下の添加物を添加、よく混合し、感熱記録層形成用塗工液を調製した。

2050%炭酸カルシウム水分散液180部40%ステアリン酸亜鉛水分散液25部10%ポリビニルアルコール水溶液275部水300部

(B) 感熱塗工用紙の作製

25 下記の配合よりなる塗工液を、坪量 $40g/m^2$ の上質紙に固形分塗工量として $9g/m^2$ になる様に塗工、乾燥して、感熱塗工用紙を作製した。

焼成カオリン100部50%スチレンブタジエン系ラテックス水分散液24部水200部

(C) 感熱記録材料の作製

(A) で調製した感熱記録層形成用塗工液を、(B) で作製した感熱塗工用紙上に、染料前駆体塗工量が 0.3 g/m²となる様に塗工、乾燥後、BEKK平滑度が 400 secになるようカレンダー処理して感熱記録材料を作製した。

実施例73

10 実施例72において、N-(4-ヒドロキシフェニル)-p-トルエンスルホンアミド70部の代わりにN-(2-ヒドロキシフェニル)-p-トルエンスルホンアミド70部を用いた以外は実施例72と同様にして感熱記録材料を作製した。

15 実施例74

実施例72において、N-(4-ヒドロキシフェニル)-p-トルエンスルホンアミド<math>70部の代わりにN-(4-ヒドロキシフェニル)-p-トルエンスルホンアミド<math>35部とN-(2-ヒドロキシフェニル)-p-トルエンスルホンアミド<math>35部を用いた以外は実施例72と同様にして感熱記録材料を作製した。

20

25

実施例75

実施例72において、4-ベンジルオキシ-4'-(2-メチルグリシジルオキシ)ジフェニルスルホン10部の代わりに4,4'-ジグリシジルオキシジフェニルスルホン10部を用いた以外は実施例72と同様にして感熱記録材料を作製した。

実施例76

実施例73において、4ーベンジルオキシー4'ー(2ーメチルグリシジルオキシ)ジフェニルスルホン10部の代わりに4,4'ージグリシジルオキシジフェニルスルホン10部を用いた以外は実施例73と同様にして感熱記録材料を作製した。

実施例77

5

実施例74において、4-ベンジルオキシ-4'-(2-メチルグリシジルオキシ)ジフェニルスルホン10部の代わりに4,4'-ジグリシジルオキシジフェニルスルホン10部を用いた以外は実施例74と同様にして感熱記録材料を作製した。

比較例41

実施例72において、ジフェニルスルホン誘導体分散液を除いた以外は実施例15 72と同様にして感熱記録材料を作製した。

比較例42

実施例72において、N-(4-ヒドロキシフェニル)-p-トルエンスルホンアミド<math>70部の代わりに2, 2-ビス(4-ヒドロキシフェニル)プロパン<math>70部を用いた以外は実施例72と同様にして感熱記録材料を作製した。

比較例43

20

実施例75において、N-(4-E)にオシフェニル) -p-Eルエンスルホンアミド70部の代わりに2, 2-Eス (4-Eにロキシフェニル) プロパン70 部を用いた以外は実施例75と同様にして感熱記録材料を作製した。

比較例44

実施例72において、N-(4-ヒドロキシフェニル)-p-トルエンスルホンアミド70部の代わりに4-ヒドロキシー4'-イソプロポキシジフェニルスルホン70部を用いた以外は実施例72と同様にして感熱記録材料を作製した。

5

比較例45

実施例72において、N-(4-ヒドロキシフェニル)-p-トルエンスルホンアミド<math>70部の代わりに2, 4, -ジヒドロキシシジフェニルスルホン<math>70部を用いた以外は実施例72と同様にして感熱記録材料を作製した。

10 [熱応答性試験]

大倉電機製ファクシミリ試験機TH-PMDを用いて印字テストを行った。ドット密度8ドット/mm、ヘッド抵抗818 Ω のサーマルヘッドを使用し、ヘッド電圧15V、パルス幅1. 1,および1. 2msecで通電して印字し、発色濃度をマクベスRD-918型反射濃度計で測定した。評価結果を表1に示す。

15 パルス幅1.1 msecにおける発色濃度1.10以上、同1.2 msecにおける発色濃度1.15以上が実用上必要である。

[耐光保存性試験]

熱応答性試験において、パルス幅1.2 m s e c で通電して印字した各感熱記録材料を、キセノンアークウェザオメーター (アトラス社製)を用いて、340 n m における放射照度が0.39 W/m²である光を、40℃、相対湿度90%の条件下で24時間照射したものについて、地肌部、印字部の発色濃度をマクベスRD-918型反射濃度計で測定した。評価結果を表10に示す。

表10

	地肌	熱応答性		耐分	寸光性	
	(未処理)	1.1ms	1.2ms	地肌部	画像部	
実施例72	0.05	1.06	1.12	0.10	0.94	
実施例73	0.05	1.19	1.26	0.11	0.93	
実施例74	0.05	1.15	1.19	1.10	1.01	
実施例75	0.05	1.07	1.15	0.11	0.88	
実施例76	0.05	1.20	1.26	0.11	0.86	
実施例77	0.05	1.14	1.19	0.11	0.94	
比較例41	0.05	1.02	1.09	0.12	0.58	
比較例42	0.05	1.02	1.10	0.12	0.45	
上較例43	0.05	1.04	1.09	0.13	0.41	
比較例44	0.05	1.03	1.13	0.13	0.40	
比較例45	0.05	0.99	1.10	0.13	0.69	

表10より明らかなごとく、支持体上に電子供与性の通常無色ないし淡色の染 5 料前駆体と、加熱時反応して該染料前駆体を発色させる電子受容性化合物とを含 有する感熱記録層を設けた感熱記録材料において、該感熱記録層中に該電子受容 性化合物として一般式(II)で表されるベンゼンスルホンアミド誘導体の少なく とも1種を含有し、かつ一般式 (VI) で表されるジフェニルスルホン誘導体を含 有する実施例72~77は、一般式(Ⅵ)で表されるジフェニルスルホン誘導体 10 を含有しない比較例41と比較して、耐光保存性が改善される。また、一般式(VI) で表されるジフェニルスルホン誘導体を含有するものの、一般式(II)で表され るベンゼンスルホンアミド誘導体の代わりに2,2-ビス(4-ヒドロキシフェ ニル)プロパンを添加した比較例42、43や、4-ヒドロキシー4'-イソプ ロポキシジフェニルスルホンを添加した比較例44や、2,41ージヒドロキシ 15 シジフェニルスルホンを添加した比較例45などと比べても、耐光保存性に優れ ている。

実施例78

<分散液の調製>

以下の方法により、分散液78-A~78-Nを調製した。

<分散液78-A>

3-ジブチルアミノー6-メチルー7-アニリノフルオラン200gを10%スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液200g、水600gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が 1μ mになるまで粉砕した。

<分散液78-B>

5

10

 $3-(N-x+\mu-N-h)$ アミノー $6-x+\mu-7-r=$ リノフルオラン200 gを10%スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液200 g、水 600 gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が 1μ mになるまで粉砕した。

<分散液78-C>

N-(4-ヒドロキシフェニル) - p-トルエンスルホンアミド200gを10%スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液200gと水600gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が0.7 μ mになるまで粉砕した。

15 <分散液78-D>

N-(2-ヒドロキシフェニル) -p-トルエンスルホンアミド200gを10%スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液200gと水600gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が0.7 μ mになるまで粉砕した。 <分散液78-E>

20 2, 2-ビス(4-ヒドロキシフェニル)プロパン200gを10%スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液200gと水600gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が 0.7μ mになるまで粉砕した。

<分散液78-F>

4-ヒドロキシー4'-イソプロボキシジフェニルスルホン200gを10% 25 スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液200gと水600gの混合物中に 分散し、ビーズミルで平均粒子径が0.7μmになるまで粉砕した。

<分散液78-G>

4-ビドロキシー4 $^{\prime}$ $^{\prime}$

5 <分散液 78-H>

2, 2, -メチレンビス [4-(1, 1, 3, 3- τ トラメチルブチル) -6 -ベンゾトリアゾリル) フェノール] 200gを10%スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液200g、 χ 600gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が0. 7 μ mになるまで粉砕した。

10 <分散液78-I>

2-(2-ヒドロキシ-5-メチルフェニル) ベンゾトリアゾール200gを 10%スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液200g、水600gの混合 物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が0.7μmになるまで粉砕した。

<分散液78-J>

15 2-ヒドロキシー4-メトキシベンゾフェノン200gを10%スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液200g、水600gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が0.7μmになるまで粉砕した。

<分散液78-K>

ベンジルー2ーナフチルエーテル200gを10%スルホン基変性ポリビニル 20 アルコール水溶液200g、水600gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均 粒子径が1.0μmになるまで粉砕した。

<分散液78-L>

N-ベンジルーp-トルエンスルホンアミド200gを10%スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液200g、水600gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が0.7 μ mになるまで粉砕した。

<分散液78-M>

25



ナトリウムー2, 2 ーメチレンビス(4, 6 ージーtertープチルフェニル) ホスフェート200 gを10% スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液 200 gと水600 gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が0.7 μ mになるまで粉砕した。

5 <分散液78-N>

水酸化アルミニウム200gを1%ポリアクリル酸ナトリウム塩水溶液200g、水600gの混合物中に分散し、ホモミキサーで10分間撹拌した。

(1) 感熱塗工液の調製

10 これら分散液を用い、各々の素材を下記に示す割合で混合し、感熱塗工液濃度 が15%水溶液になるように添加水を加え、充分撹拌して感熱塗工液を調製した。

	分散液 7 8 - A	30部
	分散液 7 8 - C	70部
	分散液 7 8 - K	100部
15	分散液 7 8 - N	50部
	分散液 7 8 - H	10部
	40%ステアリン酸亜鉛分散液	10部
	10%完全鹼化PVA水溶液	40部

(2) 感熱塗工用紙の作製

20 下記の配合よりなる塗工液を坪量 $4 \log m^2$ の上質紙に固形分塗抹量として $1 \log m^2$ になる様に塗工、乾燥して、感熱塗工用紙を作製した。

焼成カオリン	100部
50%スチレンブタジエン系ラテックス	2 4 部
水	200部

25 (3)感熱記録材料の作製

(1) で作製した感熱塗工液を(2) で作製した感熱塗工用紙上に、染料前駆

体の塗工量で0.3g/m²になる様に塗工、乾燥して感熱記録材料を作製した。

実施例79

分散液78-Cを分散液78-Dに置き換えた以外は、実施例78と同様にし 5 て感熱記録材料を得た。

実施例80

分散液78-Hを分散液78-Iに置き換えた以外は、実施例79と同様にして感熱記録材料を得た。

10

実施例81

分散液78-Hを分散液78-Jに置き換えた以外は、実施例79と同様にして感熱記録材料を得た。

15 実施例82

分散液78-Aを分散液78-Bに置き換えた以外は、実施例79と同様にして感熱記録材料を得た。

実施例83

20 分散液78-Kを分散液78-Lに置き換えた以外は、実施例79と同様にして感熱記録材料を得た。

実施例84

実施例79の感熱塗工液に分散液78-Mを下記に示す添加量加えた以外は、 実施例79と同様にして感熱記録材料を得た。

分散液78-M

25

3.5部



比較例 4 6.

分散液78-Hを加えなかった以外は、実施例78と同様にして感熱記録材料 . を得た。

5 比較例 4 7

分散液78-Cを分散液Eに置き換えた以外は、実施例78と同様にして感熱 記録材料を得た。

比較例 4 8

10 分散液78-Cを分散液Fに置き換えた以外は、実施例78と同様にして感熱 記録材料を得た。

比較例 4 9

分散液78-Cを分散液78-Gに置き換えた以外は、実施例78と同様にし 15 て感熱記録材料を得た。

以上の実施例78~84、比較例46~49で作製した感熱記録材料を感熱塗 工面のベック平滑度が300~800秒になるようにカレンダー処理した後、以 下の評価に供した。評価結果を表11に示す。

20 [印字試験]

大倉電機製ファクシミリ試験機TH-PMDを用いて印字した。ドット密度 8 ドット/mm、ヘッド抵抗 1685Ω のサーマルヘッドを使用し、ヘッド電圧 21V、パルス幅 1.4msecで通電して画像を得た。画像及び未印字の地肌をマクベス RD-918 型反射濃度計(ビジュアルフィルター)にて測定した。

25 [耐光性試験]

印字試験試験において得た画像と未印字の地肌をキセノンアークウェザオメー

WO 01/16095

5

15

ター(アトラス社製)を用いて、340 nmにおける放射照度が0.39 W/m²である光を、40 °C、相対湿度90 %の条件下で24 時間照射した。画像及び未印字の地肌をマクベスRD-918 型反射濃度計(ビジュアルフィルター)にて測定した。画像は数値が大きいほど画像保存性に優れ、地肌は数値が小さいほど変色が少なく優れている。

	未处	心理	耐光性		
	地肌	画像	地肌	画像	
実施例78	0.05	1.25	0.09	0.94	
実施例79	0.05	1.34	0.09	0.93	
実施例80	0.05	1.36	0.10	0.88	
実施例81	0.05	1.36	0.11	0.82	
実施例82	0.05	1.30	0.08	1.04	
実施例83	0.05	1.31	0.05	0.97	
実施例84	0.05	1.37	0.10	1.00	
比較例46	0.05	1.20	0.12	0.66	
比較例47	0.06	1.30	0.12	0.41	
比較例48	0.05	1.27	0.13	0.14	
比較例49	0.05	1 25	0.13	0.14	

表11

上記表11から明らかなごとく実施例78~84は、比較例46~49に比べ 10 地肌/画像耐光保存性に優れている。これは、一般式(II)で示される電子受容 性化合物と、紫外線吸収剤を含有していることに因る。

実施例79及び実施例80は、実施例81に比べ地肌/画像耐光保存性に優れている。これは、紫外線吸収剤としてベンゾトリアゾール誘導体を含有していることに因る。更に、実施例79は、実施例80に比べ地肌/画像耐光保存性に優れている。これは、紫外線吸収剤として一般式(VII)で示される二量体のベンゾトリアゾール誘導体を含有していることに因る。

実施例83は、実施例79に比べ地肌/画像耐光保存性に優れている。特に、地肌耐光保存性に効果的である。これは一般式(WI)で示される化合物を含有していることに因る。また、実施例84は、実施例79に比べ地肌/画像耐光保存



性に優れている。これは、リン酸エステル誘導体を含有していることに因る。

実施例85

(A) 感熱記録層形成用塗工液の調製

発色色調が黒色系である染料前駆体として、3ージプチルアミノー6ーメチルー7ーアニリノフルオラン30部を、分散剤としてボリビニルアルコールの2. 5%水溶液70部と共にボールミルで24時間粉砕し、染料前駆体分散液を得た。次いで電子受容性化合物としてNー(4ーヒドロキシフェニル)ーpートルエンスルホンアミド70部、および増感剤として2ーベンジルオキシナフタレン70 部を、2.5%ポリビニルアルコール水溶液310部と共にボールミルで粉砕し、体積平均粒径2μm以下の電子受容性化合物を含有する分散液を得た。さらに4,4',4"ートリイソシアネートー2,5ージメトキシトリフェニルアミン30 部を、2.5%ポリビニルアルコール水溶液70部と共にボールミルで24時間粉砕し、芳香族イソシアネート分散液を得た。上記3種の分散液を混合した後、撹拌下、以下の添加物を添加、よく混合し、感熱記録層形成用塗工液を調製した。

5 0 % 炭酸カルシウム水分散液 18 0 部 4 0 % ステアリン酸亜鉛水分散液 2 5 部

10%ポリビニルアルコール水溶液 275部

水 300部

20 (B) 感熱塗工用紙の作製

下記の配合よりなる塗工液を、坪量 40 g/m^2 の上質紙に固形分塗工量として 9 g/m^2 になる様に塗工、乾燥して、感熱塗工用紙を作製した。

焼成カオリン100部50%スチレンブタジエン系ラテックス水分散液24部25 水200部

(C) 感熱記録材料の作製

WO 01/16095

(A) で調製した感熱記録層形成用塗工液を、(B) で作製した感熱塗工用紙上に、染料前駆体塗工量が0.3g/m²となる様に塗工、乾燥後、BEKK平滑度が400secになるようカレンダー処理して感熱記録材料を作製した。

5 実施例86

実施例85において、N-(4-ヒドロキシフェニル)-p-トルエンスルホンアミド70部の代わりにN-(4-ヒドロキシフェニル)-p-トルエンスルホンアミド35部とN-(2-ヒドロキシフェニル)-p-トルエンスルホンアミド35部を用いた以外は実施例85と同様にして感熱記録材料を作製した。

10

15

実施例87

実施例85において、N-(4-ヒドロキシフェニル)-p-トルエンスルホンアミド70部の代わりにN-(4-ヒドロキシフェニル)ベンゼンスルホンアミド35部とN-(2-ヒドロキシフェニル)-N-メチル-p-トルエンスルホンアミド<math>35部を用いた以外は実施例85と同様にして感熱記録材料を作製した。

実施例88

実施例85において、1,3-ジイミノ-4,5,6,7,-テトラクロロイ 20 ソインドリン10部を、2.5%ポリビニルアルコール水溶液40部と共にボールミルで24時間粉砕して得たイミノ化合物分散液を感熱記録層形成用塗工液に添加、撹拌混合した以外は実施例85と同様にして感熱記録材料を作製した。

実施例89

25 実施例86において、1,3-ジイミノ-4,5,6,7,-テトラクロロイ ソインドリン10部を、2.5%ポリビニルアルコール水溶液40部と共にボー

ルミルで24時間粉砕して得たイミノ化合物分散液を感熱記録層形成用塗工液に添加、撹拌混合した以外は実施例86と同様にして感熱記録材料を作製した。

実施例90

5 実施例87において、1,3ージイミノー4,5,6,7,ーテトラクロロイソインドリン10部を、2.5%ポリビニルアルコール水溶液40部と共にボールミルで24時間粉砕して得たイミノ化合物分散液を感熱記録層形成用塗工液に添加、撹拌混合した以外は実施例87と同様にして感熱記録材料を作製した。

10 比較例50

実施例85において、芳香族イソシアネート分散液を除いた以外は実施例85 と同様にして感熱記録材料を作製した。

比較例51

15 実施例 8 において、電子受容性化合物を含有する分散液の代わりに、2 ーベンジルオキシナフタレン40部を、2.5%ポリビニルアルコール水溶液110部と共にボールミルで粉砕し、体積平均粒径2μm以下にした増感剤を含有する分散液を加えたこと以外は実施例85と同様にして感熱記録材料を作製した。

20 比較例52

実施例 8 8 において、電子受容性化合物を含有する分散液の代わりに、2-ベンジルオキシナフタレン 4 0 部を、2 . 5 %ポリビニルアルコール水溶液 1 1 0 部と共にボールミルで粉砕し、体積平均粒径 2 μ m以下にした増感剤を含有する分散液を加えたこと以外は実施例 8 8 と同様にして感熱記録材料を作製した。

25 比較例53

実施例85において、N-(4-ヒドロキシフェニル)-p-トルエンスルホ

ンアミド70部の代わりに2,2-ビス(4-ヒドロキシフェニル)プロパン7 0部を用いた以外は実施例85と同様にして感熱記録材料を作製した。

比較例54

5 実施例88において、N-(4-ヒドロキシフェニル)ーp-トルエンスルホンアミド70部の代わりに2,2-ビス(4-ヒドロキシフェニル)プロパン70部を用いた以外は実施例88と同様にして感熱記録材料を作製した。

比較例55

10 実施例85において、電子受容性化合物を含有する分散液の代わりに、2-ベンジルオキシナフタレン40部を、2.5%ポリビニルアルコール水溶液110部と共にボールミルで粉砕し、体積平均粒径2μm以下にした増感剤を含有する分散液を加え、さらに1,4-ビス(4-アミノフェノキシ)ベンゼン30部を、2.5%ポリビニルアルコール水溶液40部と共にボールミルで24時間粉砕して得たアミノ化合物分散液を加えたこと以外は実施例85と同様にして感熱記録材料を作製した。

「熱応答性試験]

大倉電機製ファクシミリ試験機TH-PMDを用いて印字テストを行った。ドット密度8ドット/mm、ヘッド抵抗818Ωのサーマルヘッドを使用し、ヘッ20 ド電圧15V、パルス幅1.1,および1.2msecで通電して印字し、発色濃度をマクベスRD-918型反射濃度計で測定した。評価結果を表12に示す。パルス幅1.1msecにおける発色濃度1.10以上、同1.2msecにおける発色濃度1.15以上が実用上必要である。

[耐光性試験]

25 熱応答性試験において、パルス幅1.2msecで通電して印字した各感熱記録材料を、キセノンアークウェザオメーター(アトラス社製)を用いて、340

nmにおける放射照度が 0.39W/m^2 である光を、 40 ° 、相対湿度 90 ° の条件下で8時間、24時間、144時間照射したものそれぞれについて、地肌部、印字部の発色濃度をマクベスRD-918型反射濃度計で測定した。評価結果を表13に示す。

表12

	地肌	熱応答性	
	(未処理)	1.1ms	1.2ms
実施例85	0.05	1.04	1.11
実施例86	0.05	1.17	1.24
実施例87	0.05	1.10	1.19
実施例88	0.05	1.07	1.15
実施例89	0.05	1.20	1.26
実施例90	0.05	1.11	1.21
比較例50	0.05	1.02	1.09
比較例51	0.05	0.68	0.79
比較例52	0.06	0.89	1.04
比較例53	0.07	1.18	1.30
比較例54	0.08	0.15	1.27 .
比較例55	0.06	0.92	1.10

表13

	1	耐 光 性							
	8 🛙	寺間	2 4	時間	144時間				
•	地肌部	画像部	地肌部	画像部	地肌部	画像部			
実施例85	0.06	1.07	0.11	0.81	0.11	0.47			
実施例86	0.06	1.22	0.11	0.97	0.11	0.61			
実施例87	0.07	1.11	0.11	0.88	0.13	0.51			
実施例88	0.07	1.12	0.12	1.00	0.12	0.59			
実施例89	0.08	1.24	0.12	1.07	0.13	0.75			
実施例90	0.07	1.20	0.12	1.04	0.13	0.65			
比較例50	0.08	0.86	0.12	0.58	0.12	0.27			
比較例51	0.12	0.70	0.11	0.42	0.11	0.14			
比較例52	0.21	0.82	0.14	0.68	0.13	0.23			
比較例53	0.18	0.58	0.14	0.39	0.13	0.13			
比較例 5 4	0.26	0.53	0.16	0.34	0.13	0.13			
比較例 5 5	0.14	0.97	0.14	0.70	0.13	0.19			

5

表12、表13より明らかなごとく、支持体上に電子供与性の通常無色ないし 淡色の染料前駆体と、加熱時反応して該染料前駆体を発色させる電子受容性化合物とを含有する感熱記録層を設けた感熱記録材料において、該感熱記録層中に該電子受容性化合物として一般式(II)で表されるベンゼンスルホンアミド誘導体の少なくとも1種を含有し、かつ芳香族イソシアネート化合物を含有する実施例85~87は、芳香族イソシアネート化合物を含有しない比較例50と比較して、耐光性が改善される。また、芳香族イソシアネートを含有するものの、一般式(II)で表されるベンゼンスルホンアミド誘導体を含有しない比較例51、ベンゼンスルホンアミド誘導体の代わりに2,2ービス(4ーヒドロキシフェニル)プロバンを添加した比較例53と比べても、耐光性に優れている。

さらに実施例85~87にイミノ化合物を添加した実施例88~89は、添加しない実施例85~87と比較して、長時間光にさらされた場合の耐光性に有意性がある。また、芳香族イソシアネートとイミノ化合物を含有するものの、一般式(II)で表されるベンゼンスルホンアミド誘導体を含有しない比較例52、ベンゼンスルホンアミド誘導体の代わりに2,2ービス(4ーヒドロキシフェニル)プロパンを添加した比較例54と比べても、耐光性に優れている。

さらに実施例85と実施例86~87、実施例88と実施例89~90を比較すると、一般式(II)で表されるベンゼンスルホンアミド誘導体を2種併用した実施例86~87の方が実施例85より、実施例89~90の方が実施例88より耐光性が良好である。また、ベンゼンスルホンアミド誘導体の中でもN-(4ーヒドロキシフェニル)ーpートルエンスルホンアミドを併用した実施例86、実施例89は、実施例87、実施例90に比べて、それぞれ耐光性に優位差が認められる。

25 〈支持体の作製〉

5

10

15

20

広葉樹晒クラフトパルプ (LBKP) 50%と古紙パルプ50%の混合物を濃

度4%で水に分散し、ダブルディスクリファイナーを用いて、滤水度がカナディアン・スタンダード・フリーネス・テスターで300mlになるように叩解しパルプスラリーを得た。

このパルプスラリーに填料として軽質炭酸カルシウムと硫酸バンド、サイズ剤 としてアルキルケテンダイマーとカチオン化澱粉を下記に示す割合で添加し、水で希釈して1%スラリーとした。

軽質炭酸カルシウム

総パルプ量に対し10%

硫酸バンド

総パルプ量に対し0.5%

アルキルケテンダイマー

総パルプ量に対し0.08%

10 カチオン化澱粉

総パルプ量に対し1.0%

このスラリーを長網抄紙機により坪量 40 g/m^2 になるように抄造した。その原紙に、下記の配合よりなるサイズプレス液で、5%イソプロピルアルコール水溶液で測定した 30 秒コップ吸水度が 20 g/m^2 になるようにサイズプレス処理を行った。

15 酸化澱粉

3部

スチレン/アクリル酸共重合体

0.2部

水

96.8部

実施例91

20 <分散液の調製>

以下の方法により、分散液91-A~91-Jを調製した。

<分散液91-A>

3-ジブチルアミノー6-メチルー7-アニリノフルオラン200gを10% スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液200g、水600gの混合物中に

25 分散し、ビーズミルで平均粒子径が1μmになるまで粉砕した。

<分散液91-B>

N- (4-ヒドロキシフェニル) - p-トルエンスルホンアミド 200 gを 10% スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液 200 gと水 600 gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が 0.7μ mになるまで粉砕した。

<分散液91-C>

5 N-(2-ヒドロキシフェニル)-p-トルエンスルホンアミド200gを1 0%スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液200gと水600gの混合物 中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が0.7μmになるまで粉砕した。

N-(4-ヒドロキシフェニル) ベンゼンスルホンアミド200gを10%ス ルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液200gと水600gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が0.7 μ mになるまで粉砕した。

<分散液91-E>

<分散液91-D>

2, 2-ビス(4-ヒドロキシフェニル)プロパン200gを10%スルホン 基変性ポリビニルアルコール水溶液200gと水600gの混合物中に分散し、

15 ビーズミルで平均粒子径が0.7μmになるまで粉砕した。

<分散液91-F>

ピス (4-ビドロキシフェニル) 酢酸-n-ブチル 200gを 10%スルホン 基変性ポリビニルアルコール水溶液 200gと水 600gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が 0. 7 μ mになるまで粉砕した。

20 <分散液91-G>

<分散液91-H>

25 ベンジルー2ーナフチルエーテル200gを10%スルホン基変性ポリビニル アルコール水溶液200g、水600gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均

粒子径が1µmになるまで粉砕した。

<分散液91-1>

水酸化アルミニウム200gを0.5%ポリアクリル酸ナトリウム塩水溶液800g中に分散し、ホモミキサーで10分間撹拌した。

5 <分散液91-J>

ナトリウムー 2, 2, ーメチレンビス (4, 6ージーターシャリーブチルフェニル) ホスフェート 200 gを 10%スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液 200 gと水 600 gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が 0.7 μ mになるまで粉砕した。

10

(1) 感熱塗工液の調製

これら分散液を用い、各々の素材を下記に示す割合で混合し、感熱塗工液濃度 が15%水溶液になるように添加水を加え、充分撹拌して感熱塗工液を調製した。

	分散液 9 1 - A	30部
15	分散液 9 1 - B	70部
	分散被91-H	100部
	分散被91-I	50部
	40%ステアリン酸亜鉛分散液	10部
	10%完全鹸化PVA水溶液	40部

20 (2)感熱塗工用紙の作製

上記で作製した支持体上に、下記の配合よりなる塗工液を固形分塗抹量として 10g/m²になる様に塗工、乾燥して、感熱塗工用紙を作製した。

	焼成カオリン	•	100部
	50%スチレンブタジエン系ラテックス	·	24部
25	水	•	200部

(3) 感熱記録材料の作製

(1)で作製した感熱塗工液を(2)で作製した感熱塗工用紙上に、染料前駆体の塗工量で0.3g/m²になる様に塗工、乾燥して感熱記録材料を作製した。

実施例92

5 実施例91の感熱塗工液に、分散液91-Jを下記に示す添加量加えた以外は、 実施例91と同様にして感熱記録材料を得た。

分散液 9 1 - J

3.5部

実施例93

10 分散液 9 1 - Bを下記に示す添加量に置き換え、分散液 9 1 - Cを下記に示す 添加量加えた以外は、実施例 9 1 と同様にして感熱記録材料を得た。

分散液 9 1 - B

35部

分散液91-C

35部

15 実施例 9 4

実施例93の感熱塗工液に、分散液91-Jを下記に示す添加量加えた以外は、 実施例93と同様にして感熱記録材料を得た。

分散液 9 1 - J

3.5部

20 実施例95

分散液91-Bを分散液91-Dに置き変えた以外は、実施例91と同様にして感熱記録材料を得た。

実施例96

25 実施例91の支持体作製に於いて、古紙バルプ100%からなる支持体を用いた以外は、実施例91と同様にして感熱記録材料を得た。

実施例97

実施例91の支持体作製に於いて、古紙パルプ30%、LBKP70%からなる支持体を用いた以外は、実施例91と同様にして感熱記録材料を得た。

5 比較例 5 6

分散液91-Bを分散液91-Eに置き変えた以外は、実施例91と同様にして感熱記録材料を得た。

比較例 5 7

10 分散液 9 1 - Bを分散液 9 1 - Fに置き変えた以外は、実施例 9 1 と同様にして感熱記録材料を得た。

比較例 5 8

分散液 91-Bを分散液 91-Gに置き変えた以外は、実施例 91と同様にし 15 て感熱記録材料を得た。

以上の実施例91~97、比較例56~58で作製した感熱記録材料を感熱塗 工面のペック平滑度が300~800秒になるようにカレンダー処理した後、以 下の評価に供した。評価結果を表14に示す。

20 [地肌保存性]

(株) 東洋精機製作所製のデジタルハンター反射計 (アンバーフィルター) にて、感熱記録材料作製直後の未処理と、40℃、90%RH環境下に30日間処理後の白色度を測定した。数値が大きい方が白色度、即ち地肌保存性に優れる。

[記録画像保存性]

25 大倉電機製ファクシミリ試験機TH-PMD(ドット密度8ドット/mm、ヘッド抵抗 1685Ω のサーマルヘッド)にて記録画像を得て、記録画像濃度をマ

クベスRD-918型反射濃度計(ビジュアルフィルター)で測定した (Da)。次いで、得られた記録画像を60 ℃環境下に24 時間保存し、再び記録画像濃度を測定した (Db)。これら記録画像濃度から画像残存率 (Db/Da×100)を求めた。記録画像残存率の数値が大きい方が記録画像保存性に優れる。

5

表14

	~			
		1	呆存性	記録画像
[支持体	(白色度%)		保存性
		処理前	処理後	(画像残存率%)
実施例91	古紙50% LBKP50%	92	86	80
実施例92	古紙50% LBKP50%	90	83	87
実施例93	古紙50% LBKP50%	89	82	91
実施例94	古紙50% LBKP50%	89	81	94
実施例95	古紙50% LBKP50%	91	84	81
実施例96	古紙 100%	88	81	76
実施例 9 7	古紙70% LBKP30%	91	86	78
比較例 5 6	古紙50% LBKP50%	84	74	60
比施例 5 7	古紙50% LBKP50%	82	70	65
比施例58	古紙50% LBKP50%	79	67	58

上記表14から明らかなごとく、実施例91~97は比較例56~58に比べ 10 地肌/記録画像の保存性に優れる。これは、電子受容性化合物として一般式(II)で示されるベンゼンスルホンアミド誘導体を用いていることに因る。

実施例93は実施例91に比較して、より高い録画像保存性が得られている。 これは、一般式(II)で示されるベンゼンスルホンアミド誘導体を併用すること の相乗効果に因る。

15 実施例92は実施例91に比較して、実施例94は実施例93に比較して、より高い録画像保存性が得られている。これは、添加剤としてリン酸エステル誘導体を含有していることに因る。

実施例96

〈支持体の作製〉

バガスパルプを濃度4%で水に分散し、ダブルディスクリファイナーを用いて、 滤水度がカナディアン・スタンダード・フリーネス・テスターで300mlにな るように叩解しパルプスラリーを得た。

5 このパルプスラリーに填料として軽質炭酸カルシウムと硫酸バンド、サイズ剤としてアルキルケテンダイマーとカチオン化澱粉を下記に示す割合で添加し、水で希釈して1%スラリーとした。

軽質炭酸カルシウム

総パルプ量に対し10%

硫酸バンド

総パルプ量に対し0.5%

10 アルキルケテンダイマー

総パルプ量に対し0.08%

カチオン化澱粉

総パルプ量に対し1.0%

このスラリーを長網抄紙機により坪量 40 g/m^2 になるように抄造した。その原紙に、下記の配合よりなるサイズプレス液で、5%イソプロピルアルコール水溶液で測定した 30 秒コップ吸水度が 20 g/m^2 になるようにサイズプレス処理を行った。

酸化澱粉

3部

スチレン/アクリル酸共重合体

0.2部

水

15

96.8部

<分散液の調製>

20 以下の方法により、分散液96-A~96-Iを調製した。

<分散液96-A>

3-ジブチルアミノー6-メチルー7-アニリノフルオラン200gを10%スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液200g、水600gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が 1μ mになるまで粉砕した。

25 <分散液96-B>

3-(N-エチル-N-(3-エトキシ) プロピル) アミノー<math>6-メチルー7

ーアニリノフルオラン 200 g を 10 %スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液 200 g、水 600 g の混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が 1μ mになるまで粉砕した。

<分散液96-C>

N-(4-ヒドロキシフェニル)-p-トルエンスルホンアミド<math>100gとN-(2-ヒドロキシフェニル)-p-トルエンスルホンアミド<math>100gを10%スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液200gと水600gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が 0.7μ mになるまで粉砕した。

<分散液96-D>

10 4-ヒドロキシー4'-イソプロポキシジフェニルスルホン200gを10% スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液200gと水600gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が0.7μmになるまで粉砕した。

<分散液96-E>

4-ビドロキシ安息香酸ベンジル200gを10%スルホン基変性ポリビニル アルコール水溶液 200gと水600gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均 粒子径が 0.7μ mになるまで粉砕した。

<分散液96-F>

2,2-ビス(4-ヒドロキシフェニル)プロパン200gを10%スルホン 基変性ポリビニルアルコール水溶液200gと水600gの混合物中に分散し、

20 ビーズミルで平均粒子径が O. 7μmになるまで粉砕した。

<分散液96-G>

4, 4, -ビス((4-メチルフェニル) スルホニル(アミノカルボニルアミノ) ジフェニル) メタン200gを10%スルホン基変性ポリビニルアルコール 水溶液200gと水600gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が0.

25 7μmになるまで粉砕した。

<分散液96-H>

ベンジルー2ーナフチルエーテル200gを10%スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液200g、水600gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が1 μ mになるまで粉砕した。

<分散液96-I>

5 水酸化アルミニウム200gを0.5%ポリアクリル酸ナトリウム塩水溶液8 00g中に分散し、ホモミキサーで10分間撹拌した。

(1) 感熱塗工液の調製

これら分散液を用い、各々の素材を下記に示す割合で混合し、感熱塗工液濃度 10 が15%水溶液になるように添加水を加え、充分撹拌して感熱塗工液を調製した。

分散液 9 6 - A	30部
分散液 9 6 - C	70部
分散液 9 6 - H	100部
分散液 9 6 - I	5 0 部
40%ステアリン酸亜鉛分散液	10部
10%完全鹼化PVA水溶液	40部
	分散被96-C 分散被96-H 分散被96-I 40%ステアリン酸亜鉛分散液

(2) 感熱塗工用紙の作製

上記で作製した支持体上に、下記の配合よりなる塗工液を固形分塗抹量として 10g/m²になる様に塗工、乾燥して、感熱塗工用紙を作製した。

20	焼成カオリン	100部
	50%スチレンブタジエン系ラテックス	2 4 部
	7K	200部

(3) 感熱記録材料の作製

(1)で作製した感熱塗工液を(2)で作製した感熱塗工用紙上に、染料前駆 25 体の塗工量で0.3g/m²になる様に塗工、乾燥して感熱記録材料を作製した。

実施例97

分散液96-Cを分散液96-Dに置き変えた以外は、実施例96と同様にして感熱記録材料を得た。

5 実施例98

分散液96-Cを分散液96-Eに置き変えた以外は、実施例96と同様にして感熱記録材料を得た。

実施例99

10 分散液96-Cを分散液96-Fに置き変えた以外は、実施例96と同様にして感熱記録材料を得た。

実施例100

実施例96の支持体作製に於いて用いたバガスパルプをバガスバルプ30%、 15 広葉樹晒クラフトパルプ (LBKP) 70%からなる混合パルプにした以外は、 実施例96と同様にして感熱記録材料を得た。

実施例101

実施例96の支持体作製に於いて用いたバガスパルプをバガスパルプ10%、 20 LBKP90%からなる混合パルプにした以外は、実施例96と同様にして感熱 記録材料を得た。

実施例102

実施例96の支持体作製に於いて用いたバガスパルプをバガスパルプ5%、L 25 BKP95%からなる混合パルプにした以外は、実施例96と同様にして感熱記 録材料を得た。

実施例103

分散液96-Aを分散液96-Bに置き変えた以外は、実施例96と同様にして感熱記録材料を得た。

5 比較例59

実施例97の支持体作製に於いて用いたバガスパルプをLBKP100%にした以外は、実施例97と同様にして感熱記録材料を得た。

比較例60

10 実施例98の支持体作製に於いて用いたバガスパルプをLBKP100%にした以外は、実施例98と同様にして感熱記録材料を得た。

比較例61

実施例99の支持体作製に於いて用いたバガスパルプをLBKP100%にし 15 た以外は、実施例99と同様にして感熱記録材料を得た。

比較例 6 2

分散液96-Cを分散液96-Gに置き変えた以外は、実施例96と同様にして感熱記録材料を得た。

20

以上の実施例96~103、比較例59~62で作製した感熱記録材料を感熱 塗工面のベック平滑度が300~800秒になるようにカレンダー処理した後、 以下の評価に供した。評価結果を表15に示す。

[熱応答性]

25 大倉電機製ファクシミリ試験機TH-PMDを用いて印字テストを行った。ドット密度 8 ドット/mm、ヘッド抵抗 1 6 8 5 Ω のサーマルヘッドを使用し、ヘ

ッド電圧21V、パルス幅1.0msecc で通電して印字し、発色濃度をマクベスRD-918型反射濃度計(ビジュアルフィルター)で測定した。数値の大きい方が熱応答性に優れる。

5

表15

	熱応答性
実施例 96	1.38
実施例 97	1.27
実施例 98	1.35
実施例 99	1.29
実施例100	1.34
実施例101	1.30
実施例102	1.26
実施例103	1.29
比較例 59	1.11
比較例 60	1.20
比較例 61	1.15
比較例 62	1.02

(注) 実施例 9 6 の支持体の作製において、バカスパルプを用いず、LBKP 1 0 0 %にした場合、熱応答性は 1 . 2 5 であった。

10

15

上記表 15 から明らかなごとく、実施例 $96\sim103$ は比較例 $59\sim62$ に比べ熱応答性に優れる。実施例 97 は比較例 59 に比較して、実施例 98 は比較例 60 に比較して、実施例 99 は比較例 61 に比較して、熱応答性に優れる。これは、支持体中に非木材パルプを含有することに因る。実施例 96 も、脚注で示しているように、LBKP 100%にした場合、熱応答性が悪くなる($1.38\rightarrow1.25$)。

実施例96は実施例103に比べ熱応答性に優れる。これは、電子供与性の染料前駆体が、一般式(XI)で示される化合物を使用していることに因る。

実施例96~実施例99は比較例62に比べ熱応答性に優れる。これは実施例

WO 01/16095 PCT/JP00/05028

96~99が、電子受容性化合物としてベンゼンスルホンアミド誘導体、ジフェニルスルホン誘導体、安息香酸誘導体、ジフェニルメタン誘導体の中から選ばれる少なくとも1種以上を使用していることに因る。

5 産業上の利用可能性

10

本発明によれば、熱応答性に優れた感熱記録材料を与える新規な電子受容性化合物が提供されると共に、熱応答性、地肌/記録画像の保存性、飽和濃度、画像部の耐光保存性などに優れた感熱記録材料、さらには古紙パルプを含む支持体を用いた地肌/記録画像の保存性に優れた感熱記録材料や、非木材パルプを含む支持体を用いた熱応答性に優れた感熱記録材料を容易に得ることができる。

請求の範囲

1. 一般式(I)

5 (式中、 $R^1 \sim R^9$ は、それぞれ水素原子、ハロゲン原子、炭素数 $1 \sim 4$ のアルキル基、炭素数 $1 \sim 4$ のアルコキシル基、炭素数 $2 \sim 4$ のアルケニル基、炭素数 $7 \sim 10$ のアラルキル基または炭素数 $6 \sim 14$ のアリール基を示し、 $R^1 \sim R^6$ および $R^6 \sim R^9$ のそれぞれの中から選ばれる任意の 2 つの基はたがいに連結して環を形成していてもよく、 R^{10} は水素原子、炭素数 $1 \sim 4$ のアルキル基、炭素数 $2 \sim 4$ のアルケニル基、炭素数 $7 \sim 10$ 0のアラルキル基または炭素数 $6 \sim 14$ 0アリール基を示す。)

で表される電子受容性化合物。

- 2. 一般式(I)において、 $R^6 \sim R^{10}$ が共に水素原子である請求項1に記載の電子受容性化合物。
- 15 3. 一般式(I)で表される化合物が、N-(2-ヒドロキシフェニル)-p -トルエンスルホンアミドまたは<math>N-(2-ヒドロキシフェニル) ベンゼンスルホンアミドである請求項 2 に記載の電子受容性化合物。
 - 4. $N, N'- \forall z$ (2- $\forall z$) $-4, 4'- \forall z$ $\forall z$ -
- 20 5. 支持体上に電子供与性の通常無色ないし淡色である染料前駆体と、加熱時 反応して該染料前駆体を発色させる電子受容性化合物とを含有する感熱記録層を 設けた感熱記録材料において、該感熱記録層中に、一般式(I)

(式中、 $R^1 \sim R^9$ は、それぞれ水素原子、ハロゲン原子、炭素数 $1 \sim 4$ のアルキル基、炭素数 $1 \sim 4$ のアルコキシル基、炭素数 $2 \sim 4$ のアルケニル基、炭素数 $7 \sim 10$ のアラルキル基または炭素数 $6 \sim 14$ のアリール基を示し、 $R^1 \sim R^9$ および $R^6 \sim R^9$ のそれぞれの中から選ばれる任意の 2 つの基はたがいに連結して環を形成していてもよく、 R^{10} は水素原子、炭素数 $1 \sim 4$ のアルキル基、炭素数 $2 \sim 4$ のアルケニル基、炭素数 $7 \sim 10$ のアラルキル基または炭素数 $6 \sim 14$ のアリール基を示す。)

- 6. 感熱記録層中に、さらに、ジフェニルメタン誘導体、安息香酸誘導体、サリチル酸誘導体および尿素誘導体の中から選ばれる少なくとも1種の電子受容性 化合物を含む請求項5に記載の感熱記録材料。
- 15 7. 感熱記録層中に、添加剤としてリン酸エステル誘導体を含む請求項5また は6に記載の感熱記録材料。
- 8. 支持体上に顔料と接着剤を主成分として含有する下塗り層と、電子供与性の通常無色ないし淡色の染料前駆体と加熱時反応して該染料前駆体を発色させる電子受容性化合物とを含有する感熱記録層を有する感熱記録材料、または該感熱記録材料の感熱記録層上に少なくとも1層の保護層を有する感熱記録材料において、該感熱記録層中に、一般式(I)

(式中、 $R^1 \sim R^3$ は、それぞれ水素原子、ハロゲン原子、炭素数 $1 \sim 4$ のアルキル基、炭素数 $1 \sim 4$ のアルコキシル基、炭素数 $2 \sim 4$ のアルケニル基、炭素数 $7 \sim 10$ のアラルキル基または炭素数 $6 \sim 14$ のアリール基を示し、 $R^1 \sim R^5$ および $R^6 \sim R^9$ のそれぞれの中から選ばれる任意の2つの基はたがいに連結して環を形成していてもよく、 R^{10} は水素原子、炭素数 $1 \sim 4$ のアルキル基、炭素数 $2 \sim 4$ のアルケニル基、炭素数 $7 \sim 10$ のアラルキル基または炭素数 $6 \sim 14$ のアリール基を示す。)

5

20

で表されるベンゼンスルホンアミド誘導体およびN, N ービス (2 ーヒドロキ 10 シフェニル) ー 4, 4 ービフェニルジスルホンアミドの中から選ばれる少なく とも 1 種を含むことを特徴とする感熱記録材料。

- 9. 感熱記録層中に、添加剤としてリン酸エステル誘導体を含む請求項8に記載の感熱記録材料。
- 10. 下塗り層中の顔料が、JIS-K-5101による吸油量が70~800 m1/100gである吸油性顔料、または有機中空粒子である請求項8または9 に記載の感熱記録材料。
 - 11. 保護層中に、アセトアセチル変性ポリビニルアルコール、カルボキシ変性ポリビニルアルコール、ジアセトン変性ポリビニルアルコールおよびケイ素変性ポリビニルアルコールの中から選ばれる少なくとも1種と顔料とを主成分として含む請求項8、9または10に記載の感熱記録材料。
 - 12. 感熱記録層または保護層あるいはその両方が、ベンゾトリアゾール系紫外線吸収剤を含むものである請求項8~11のいずれか1項に記載の感熱記録材

WO 01/16095 PCT/JP00/05028

料。

13. 支持体上に電子供与性の通常無色ないし淡色である染料前駆体と、加熱時反応して該染料前駆体を発色させる電子受容性化合物とを含有する感熱記録層を設けた感熱記録材料において、該感熱記録層中に、一般式(II)

$$(P^{11})_{m} \qquad P^{13} \qquad (P^{12})_{n} \qquad (P^{12})_{n} \qquad (P^{13})_{n} \qquad (P^{13})_{$$

5

20

(式中、 R^{11} 、 R^{12} および R^{13} は、それぞれ炭素数 $1\sim 4$ のアルキル基、炭素数 $1\sim 4$ のアルコキシル基、炭素数 $2\sim 4$ のアルケニル基、炭素数 $7\sim 1$ 0 のアラルキル基または炭素数 $6\sim 1$ 4 のアリール基を示し、nは $0\sim 5$ の整数、mは $0\sim 4$ の整数、kは 1 または 2 を示す。)

- 10 で表されるベンゼンスルホンアミド誘導体の中から選ばれる少なくとも 2 種を含むことを特徴とする感熱記録材料。
 - 14. 感熱記録層中に、一般式(II)で表されるベンゼンスルホンアミド誘導体の中から選ばれる少なくとも2種を、分子レベルで混合した混合物を含む請求項13に記載の感熱記録材料。
- 15 15. ベンゼンスルホンアミド誘導体2種を併用する場合、その併用比率が、 重量比で1:9~9:1である請求項13または14に記載の感熱記録材料。
 - 16. ベンゼンスルホンアミド誘導体が、N-(4-E) ロキシフェニル) p-F ルエンスルホンアミドとN-(2-E) ロキシフェニル) p-F ルエンスルホンアミドとの組合わせである請求項13、14または15に記載の感熱記録材料。
 - 17. 感熱記録層中に、添加剤としてリン酸エステル誘導体を含む請求項13~16のいずれか1項に記載の感熱記録材料。
 - 18. 支持体上に電子供与性の通常無色ないし淡色である染料前駆体と、加熱時反応して該染料前駆体を発色させる電子受容性化合物とを含有する感熱記録層

WO 01/16095 PCT/JP00/05028

を設けた感熱記録材料において、該感熱記録層中にベンゼンスルホンアミド誘導体、およびジフェニルスルホン誘導体を含むことを特徴とする感熱記録材料。

19. ジフェニルスルホン誘導体が、一般式 (III)

$$\begin{array}{c} (R^{14})p & (R^{15})q \\ (R^{16})r & (R^{17})s \\ (R^{18})t & (R^{18})u \\ (R^{18})u & (R^{18})u \\$$

5

15

[式中、xおよびYはそれぞれ同じでも異なっていてもよく、直鎖状若しくは分岐状の炭素数 1~12の飽和または不飽和のエーテル結合を有していてもよい二価の炭化水素基、あるいは

$$R^{20}$$
 CH_2 CH_3

10 (R^{20} はメチレン基またはエチレン基、Tは水素原子または炭素数 $1\sim4$ のアルキル基を示す。)

で表される基を示し、 $R^{14}\sim R^{18}$ は、それぞれ独立にハロゲン原子、アルキル基またはアルケニル基を示す。 p , q , r , s , t およびuは、それぞれ $0\sim 4$ の整数を示し、それらが 2 以上の場合は、 $R^{14}\sim R^{19}$ は、それぞれにおいて同じでも異なっていてもよく、a は $0\sim 1$ 0 の整数を示す。 \rceil

で表される化合物である請求項18に記載の感熱記録材料。

20. ジフェニルスルホン誘導体が、一般式(Ⅳ)

$$(R^{21})b \qquad (R^{22})c$$

$$= = - SO_2 \qquad = | = - SO_2 \qquad (IV)$$

(式中、R²¹およびR²²は、それぞれ独立してハロゲン原子、水酸基、アルキル 20 基、アルケニル基、アラルキル基、アリール基、アルコキシル基またはフェニル



スルホン基を示し、bは $0\sim4$ の整数、cは $0\sim5$ の整数を示す。)で表される化合物である請求項18に記載の感熱記録材料。

21. ベンゼンスルホンアミド誘導体が、一般式(II-a)

$$(R^{11})m$$
 $(R^{12})n$ $= |=$ $NHSO_2$ $(I I- a)$

5 (式中、 R^{11} および R^{12} は、それぞれ炭素数 $1 \sim 4$ のアルキル基、炭素数 $1 \sim 4$ のアルコキシル基、炭素数 $2 \sim 4$ のアルケニル基、炭素数 $7 \sim 1$ 0のアラルキル基または炭素数 $6 \sim 1$ 4のアリール基を示し、nは $0 \sim 5$ の整数、mは $0 \sim 4$ の整数、kは 1 または 2 を示す。)

で表される化合物である請求項18、19または20に記載の感熱記録材料。

- 10 22. ベンゼンスルホンアミド誘導体とジフェニルスルホン誘導体の含有割合が、重量比で9:1~3:7である請求項18~21のいずれか1項に記載の感熱記録材料。
 - 23. 感熱記録層中に、添加剤として、一般式(V)

- 15 (式中、Zは酸素原子またはN H基、 R^{23} はアルキル基、アルケニル基、アラルキル基またはアリール基を示し、dは $1\sim4$ の整数を示す。) で表されるヒドロキシ安息香酸誘導体を含む請求項 $18\sim22$ のいずれか1項に記載の感熱記録材料。
- 24. 感熱記録層中に、添加剤としてリン酸エステル誘導体を含む請求項18 20 ~23のいずれか1項に記載の感熱記録材料。
 - 25. 感熱記録層中に、一般式(II)

$$(R^{11})m$$
 R^{13} $(R^{12})n$ $= -1$ $(OH)k$ (II)

(式中、R¹¹、R¹²およびR¹³は、それぞれ炭素数 $1\sim 4$ のアルキル基、炭素数 $1\sim 4$ のアルコキシル基、炭素数 $2\sim 4$ のアルケニル基、炭素数 $7\sim 1$ 0のアラルキル基または炭素数 $6\sim 1$ 4のアリール基を示し、nは $0\sim 5$ の整数、mは $0\sim 4$ の整数、kは 1 または 2 を示す。)

で表されるベンゼンスルホンアミド誘導体の中から選ばれる少なくとも 1 種を含むと共に、一般式 (VI)

$$(R^{24})e$$
 S
 R^{24}
 (VI)
 $(R^{25})f$

[式中、R24は

10

15

5

 $(A t - (C H_2)_h - C - O(C H_2)_i - s t - O(C H_2)_j O(C H_2)_v - C R^{27}$ よび R^{28} は、それぞれ水素原子または炭素数 $1 \sim 6$ のアルキル基を示し、hおよびiは、それぞれ $0 \sim 5$ の整数、jおよびvは、それぞれ $1 \sim 5$ の整数を示す。)で表される基、 R^{25} および R^{26} は、それぞれハロゲン原子、炭素数 $1 \sim 6$ のアルキル基、炭素数 $1 \sim 6$ のアルコキシル基または置換基を有していてもよいベンジルオキシ基を示し、eは0 または1 、f は $0 \sim 5$ の整数、g は $0 \sim 4$ の整数を示す。]

で表されるジフェニルスルホン誘導体の中から選ばれる少なくとも1種を含む請

10

15



求項18に記載の感熱記録材料。

- 26. ベンゼンスルホンアミド誘導体が、N-(4-ヒドロキシフェニル)p-トルエンスルホンアミドとN-(2-ヒドロキシフェニル)-p-トルエン スルホンアミドとの組合わせである請求項25に記載の感熱記録材料。
- 5 27. ジフェニルスルホン誘導体が、4-ベンジルオキシ-4′-(2-メチルグリシジルオキシ)ジフェニルスルホンである請求項25または26に記載の 感熱記録材料。
 - 28. 支持体上に電子供与性の通常無色ないし淡色である染料前駆体と、加熱時反応して該染料前駆体を発色させる電子受容性化合物とを含有する感熱記録層を設けた感熱記録材料において、該感熱記録層中に、一般式(II)

(式中、 R^{11} 、 R^{12} および R^{13} は、それぞれ炭素数 $1\sim 4$ のアルキル基、炭素数 $1\sim 4$ のアルコキシル基、炭素数 $2\sim 4$ のアルケニル基、炭素数 $7\sim 1$ 0のアラルキル基または炭素数 $6\sim 1$ 4のアリール基を示し、nは $0\sim 5$ の整数、mは $0\sim 4$ の整数、kは 1 または 2 を示す。)

で表されるベンゼンスルホンアミド誘導体の中から選ばれる少なくとも 1 種と、 紫外線吸収剤を含むことを特徴とする感熱記録材料。

- 29. 紫外線吸収剤がベンゾトリアゾール誘導体である請求項28に記載の感 熱記録材料。
- 20 30. 紫外線吸収剤が、一般式 (VII)

WO 01/16095 PCT/JP00/05028

(式中、 R^{29} は水素原子、ハロゲン原子、アルキル基、アルコキシル基、アリール基またはアリールオキシ基、 R^{30} は炭素数 $1\sim18$ のアルキル基、 R^{30} は炭素数 $1\sim18$ 0アルキリデン基を示す。)

- 5 で表されるベンゾトリアゾール誘導体の二量体である請求項28または29に記載の感熱記録材料。
 - 31. ベンゼンスルホンアミド誘導体が、N-(2-EFD+2)ェニル) p-FルエンスルホンアミドまたはN-(4-EFD+2)ェニル) -p-Fルエンスルホンアミドである請求項 28、 29または 30 に記載の感熱記録材料。
- 10 32. 感熱記録層中に、一般式(Ⅷ)

$$R^{32}$$
 N $(VIII)$

(式中、 R^{31} および R^{32} は、それぞれ水素原子、アルキル基、アラルキル基またはアリール基、 R^{33} はアルキル基、アルコキシル基、アルケニル基、アラルキル基またはアリール基を示し、wは $0\sim5$ の整数を示す。)

- 15 で表される化合物を含む請求項28~31のいずれか1項に記載の感熱記録材料。 33. 感熱記録層中に、添加剤としてリン酸エステル誘導体を含む請求項28 ~32のいずれか1項に記載の感熱記録材料。
 - 34. 支持体上に電子供与性の通常無色ないし淡色である染料前駆体と、加熱時反応して該染料前駆体を発色させる電子受容性化合物とを含有する感熱記録層



を設けた感熱記録材料において、該感熱記録層中に、一般式(II)

$$(P^{11})_{m} \qquad P^{13} \qquad (P^{12})_{n} \qquad (P^{13})_{n} \qquad (P^{13})_{$$

(式中、 R^{11} 、 R^{12} および R^{13} は、それぞれ炭素数 $1\sim 4$ のアルキル基、炭素数 $1\sim 4$ のアルコキシル基、炭素数 $2\sim 4$ のアルケニル基、炭素数 $7\sim 1$ 0のアラルキル基または炭素数 $6\sim 1$ 4のアリール基を示し、nは $0\sim 5$ の整数、mは $0\sim 4$ の整数、kは1または2を示す。)

で表されるベンゼンスルホンアミド誘導体の中から選ばれる少なくとも1種と、 芳香族イソシアネート化合物を含むことを特徴とする感熱記録材料。

- 35. 感熱記録層中にイミノ化合物を含む請求項34に記載の感熱記録材料。
- 10 36. 感熱記録層中に、一般式(II)で表されるベンゼンスルホンアミド誘導 体2種以上を含む請求項34または35に記載の感熱記録材料。
 - 37. ベンゼンスルホンアミド誘導体が、N-(4-ヒドロキシフェニル)-p-トルエンスルホンアミドとN-(2-ヒドロキシフェニル)-p-トルエンスルホンアミドとの組合わせである請求項34、35または36に記載の感熱記録材料。
 - 38. 支持体上に電子供与性の通常無色ないし淡色である染料前駆体と、加熱時反応して該染料前駆体を発色させる電子受容性化合物とを含有する感熱記録層を設けた感熱記録材料において、該支持体が古紙パルプを含み、かつ該電子受容性化合物として、一般式(II)

$$(R^{11}) \text{ m} \quad R^{13} \quad (R^{12}) \text{ n}$$

$$= = | = | = | = |$$

$$(OH) \text{ (OH)} \text{ (O$$

20

15

5

(式中、 R^{11} 、 R^{12} および R^{13} は、それぞれ炭素数 $1\sim4$ のアルキル基、炭素数 $1\sim4$ のアルコキシル基、炭素数 $2\sim4$ のアルケニル基、炭素数 $7\sim1$ 0のアラ

ルキル基または炭素数 $6 \sim 14$ のアリール基を示し、nは $0 \sim 5$ の整数、mは $0 \sim 4$ の整数、kは 1 または 2 を示す。)

で表されるベンゼンスルホンアミド誘導体を用いたことを特徴とする感熱記録材料。

- 5 39. ベンゼンスルホンアミド誘導体2種以上を併用する請求項38に記載の 感熱記録材料。
 - 40. ベンゼンスルホンアミド誘導体が、N-(4-ヒドロキシフェニル) p-トルエンスルホンアミドとN-(2-ヒドロキシフェニル) p-トルエンスルホンアミドとの組合わせである請求項39に記載の感熱記録材料。
- 10 41. 感熱記録層中に、添加剤としてリン酸エステル誘導体を含む請求項38、 39または40に記載の感熱記録材料。
 - 42. 支持体上に電子供与性の通常無色ないし淡色の染料前駆体と、加熱時反応して該染料前駆体を発色させる電子受容性化合物とを含有する感熱記録層を有する感熱記録材料において、該支持体が非木材バルプを含み、かつ該電子受容性化合物として、ベンゼンスルホンアミド誘導体、ジフェニルスルホン誘導体、安息香酸誘導体およびジフェニルメタン誘導体の中から選ばれる少なくとも1種を用いたことを特徴とする感熱記録材料。
 - 43. 支持体中の非木材パルプ含有量が10重量%以上である請求項42に記載の感熱記録材料。
- 20 44. ベンゼンスルホンアミド誘導体が、一般式 (II)

15

$$(R^{11})m$$
 R^{13} $(R^{12})n$ $(DH)k$ $(DH)k$

(式中、 R^{11} 、 R^{12} および R^{13} は、それぞれ炭素数 $1\sim 4$ のアルキル基、炭素数 $1\sim 4$ のアルコキシル基、炭素数 $2\sim 4$ のアルケニル基、炭素数 $7\sim 1$ 0のアラルキル基または炭素数 $6\sim 1$ 4のアリール基を示し、nは $0\sim 5$ の整数、mは $0\sim 5$

WO 01/16095 PCT/JP00/05028

~4の整数、kは1または2を示す。)

で表される化合物である請求項42または43に記載の感熱記録材料。

45. ジフェニルスルホン誘導体が、一般式 (IX)

$$R^{34}$$
 $(OH)x$
 $(OH)y$
 $(OH)y$

5 (式中、R³⁴およびR³⁵は、それぞれ水素原子、ハロゲン原子、アルキル基、アルコキシル基、アルケニル基、アラルキル基、アリール基、アルケニルオキシ基、アラルキルオキシ基またはアリールオキシ基を示し、xは1~3の整数、yは0~2の整数を示す。)

で表される化合物である請求項42または43に記載の感熱記録材料。

10 46. 安息香酸誘導体が、一般式 (V)

(式中、Zは酸素原子またはN H基、 R^{23} はアルキル基、アルケニル基、アラルキル基またはアリール基を示し、dは $1\sim4$ の整数を示す。)

で表される化合物である請求項42または43に記載の感熱記録材料。

15 47. ジフェニルメタン誘導体が、一般式 (X)

$$R^{36}$$
 $(OH)x$
 R^{38}
 $(OH)y$

(式中、 $R^{36} \sim R^{39}$ は、それぞれ水素原子、ハロゲン原子、アルキル基、アルコキシル基、アルケニル基、アラルキル基、アリール基、アルケニルオキシ基、ア

WO 01/16095 PCT/JP00/05028

ラルキルオキシ基、アリールオキシ基またはアルコキシカルボニルアルキル基を示し、 R^{37} と R^{38} は、たがいに結合して環を形成していてもよく、xは $1\sim3$ の整数、yは $0\sim2$ の整数を示す。)

で表される化合物である請求項42または43に記載の感熱記録材料。

5 48. 染料前駆体が、一般式 (XI)

10

(式中、 R^{40} および R^{41} は、それぞれアルキル基、アリール基またはアラルキル基を示し、たがいに結合して環を形成していてもよく、 R^{42} は水素原子、ハロゲン原子またはアルキル基、 R^{43} は水素原子、ハロゲン原子、アルキル基またはハロゲン化アルキル基を示す。)

で表されるキサンテン化合物である請求項 $42\sim47$ のいずれか1項に記載の感熱記録材料。



INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.
PCT/JP00/05028

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER Int.Cl ⁷ C07C311/21, C07C311/29, B41M5/26, 5/30				
According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC				
	SSEARCHED			
Int.	ocumentation searched (classification system followed to C1 C07C311/00, B41M5/00			
	ion searched other than minimum documentation to the			
	ata base consulted during the international search (name STRY (STN), CA (STN)	e of data base and, where practicable, sea	rch terms used)	
C. DOCU	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT			
Category*	Citation of document, with indication, where app		Relevant to claim No.	
Х	JP, 11-5370, A (ASAHI DENKA KOG 12 January, 1999 (12.01.99), pages 3 to 9 (Family: none)	YO K.K.),	1-17,28-48	
х	JP, 2-145560, A (Kao Corporation), 1-17,28-48 05 June, 1990 (05.06.90), pages 2 to 4 (Family: none)			
х	JP, 2-25372, A (Fuji Photo Film Co., Ltd.), 26 January, 1990 (26.01.90), pages 2 to 7 (Family: none)			
X	JP, 1-141786, A (Kao Corporation), 1-17,28-48 02 June, 1989 (02.06.89), pages 2 to 7 (Family: none)			
х	JP, 62-170388, A (Kanzaki Paper 27 July, 1987 (27.07.87), pages 2 to 5 (Family: none)	MFG Co., Ltd.),	1-17,28-48	
x	JP, 8-282122, A (Nippon Paper I 29 October, 1996 (29.10.96),	industries Co., Ltd.),	18-27	
Furthe	r documents are listed in the continuation of Box C.	See patent family annex.		
"A" docum conside "E" earlier date "L" docum cited to special "O" docum means "P" docum than th	categories of cited documents: ent defining the general state of the art which is not cred to be of particular relevance document but published on or after the international filing ent which may throw doubts on priority claim(s) or which is o establish the publication date of another citation or other reason (as specified) ent referring to an oral disclosure, use, exhibition or other ent published prior to the international filing date but later e priority date claimed actual completion of the international search October, 2000 (24.10.00)	"T" later document published after the interpriority date and not in conflict with a understand the principle or theory understand the considered novel or cannot be considered step when the document is taken along document of particular relevance; the considered to involve an inventive stee combined with one or more other suct combination being obvious to a person document member of the same patent Date of mailing of the international sea 31 October, 2000 (3)	the application but cited to lerlying the invention claimed invention cannot be stred to involve an inventive esclaimed invention cannot be p when the document is a documents, such a skilled in the art family	
Name and n Japa	nailing address of the ISA/ anese Patent Office	Authorized officer Telephone No.		



International application No.

PCT/JP00/05028

		D
ategory*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No
х	pages 2 to 8 (Family: none) JP, 10-264526, A (Nippon Paper Industries Co., Ltd.), 06 October, 1998 (06.10.98), pages 3 to 8 (Family: none)	18-27
x	JP, 10-236003, A (Nippon Paper Industries Co., Ltd.), 08 September, 1998 (08.09.98), pages 2 to 6 (Family: none)	18-27
х	JP, 9-277716, A (Nippon Soda Co., Ltd.), 28 October, 1997 (28.10.97), pages 2 to 3, 18 to 25 (Family: none)	18-27
х	EP, 798127, A1 (Oji Paper Co.), 01 October, 1997 (01.10.97) & JP, 10-35109, A	42-48
х	WO, 97/16420, A1 (Nippon Soda Co.), 09 May, 1997 (09.05.97) & JP, 10-29969, A	42-48
х	JP, 8-11436, A (New Oji Paper Co., Ltd.), 16 January, 1996 (16.01.96), pages 3 to 7 (Family: none)	42-48
х	EP, 535788, A1 (New Oji Paper Co. Ltd.), 07 April, 1993 (07.04.93) & JP, 5-85059, A	42-48
х	JP, 59-190894, A (Ricoh Company, Ltd.), 29 October, 1984 (29.10.84), pages 2 to 5 (Family: none)	42-48
х	JP, 58-33494, A (Fuji Photo Film Co., Ltd.), 26 February, 1983 (26.02.83), pages 1 to 3 (Family: none)	42-48
х	EP, 509783, Al (New Oji Paper Co. Ltd.), 10 November, 1992 (10.11.92) & JP, 4-319485, A	42-48
x	JP, 60-257288, A (Fuji Photo Film Co., Ltd.), 19 December, 1985 (19.12.85), pages 2 to 6 (Family: none)	42-48

発明の属する分野の分類(国際特許分類(IPC))

Int. $C1^7$ C07C311/21, C07C311/29, B41M5/26, 5/30

調査を行った分野

調査を行った最小限資料(国際特許分類(IPC))

Int. Cl⁷ C07C311/00, B41M5/00

最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

国際調査で使用した電子データベース (データベースの名称、調査に使用した用語)

REGISTRY (STN), CA (STN)

C. 関連する	C. 関連すると認められる文献					
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号				
X	JP, 11-5370, A(旭電化工業株式会社) 12. 1月. 1999 (12. 01. 99) 第3-9頁 (ファミリーなし)	1-17, 28-48				
X	JP, 2-145560, A (花王株式会社) 5. 6月. 1990 (05. 06. 90) 第2-4頁 (ファミリーなし)	1-17, 28-48				
X	JP, 2-25372, A(富士写真フィルム株式会社)26.1月.1990(26.01.90) 第2-7頁 (ファミリーなし)	1-17, 28-48				

区欄の続きにも文献が列挙されている。

□ パテントファミリーに関する別紙を参照。

- * 引用文献のカテゴリー
- 「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示す もの
- 「E」国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日 以後に公表されたもの
- 「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行 日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する 文献(理由を付す)
- 「O」ロ頭による開示、使用、展示等に言及する文献
- 「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願

- の日の後に公表された文献
- 「丁」国際出願日又は優先日後に公表された文献であって 出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論 の理解のために引用するもの
- 「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明 の新規性又は進歩性がないと考えられるもの
- 「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以 上の文献との、当業者にとって自明である組合せに よって進歩性がないと考えられるもの
- 「&」同一パテントファミリー文献

国際調査を完了した日

24. 10. 00

国際調査報告の発送日

31.10.00

国際調査機関の名称及びあて先

日本国特許庁 (ISA/JP) 郵便番号100-8915

東京都千代田区霞が関三丁目4番3号

特許庁審査官(権限のある職員) 前田 寒彦 前田 憲彦

8318

電話番号 03-3581-1101 内線 3443



国際調査報告

国際出願番号 PCT/JP00/05028

C(続き).	関連すると認められる文献	-
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
Х	JP, 1-141786, A (花王株式会社) 2.6月.1989 (02.06.89) 第2-7頁 (ファミリーなし)	1-17, 28-48
X	JP, 62-170388, A(神崎製紙株式会社) 27. 7月. 1987 (27. 07. 87) 第2-5頁 (ファミリーなし)	1-17, 28-48
Х	JP,8-282122,A(日本製紙株式会社)29.10月.1996(29.10.96)第2-8頁(ファミリーなし)	18-27
X	JP, 10-264526, A(日本製紙株式会社) 6. 10月. 1998 (06. 10. 98) 第3-8頁 (ファミリーなし)	18-27
X	JP, 10-236003, A(日本製紙株式会社)8.9月.1998(08.09.98)第2-6頁 (ファミリーなし)	18-27
X	JP, 9-277716, A(日本曹達株式会社) 28. 10月. 1997 (28. 10. 97) 第2-3, 1 8-25頁 (ファミリーなし)	18-27
X	EP,798127,A1(0ji Paper Co.)1.10月.1997(01.10.97) & JP,10-35109,A	42-48
Х	WO, 97/16420, A1(Nippon Soda Co.) 9.5月.1997(09.05.97) & JP, 10-29969, A	42-48
Х	JP, 8-11436, A(新王子製紙株式会社)16.1月.1996(16.01.96)第3-7頁 (ファミリーなし)	42-48
х	EP, 535788, A1 (New Oji Paper Co. Ltd.)7.4月.1993(07.04.93) & JP, 5-85059, A	42-48
X	JP, 59-190894, A(株式会社リコー) 29. 10月. 1984(29. 10. 84) 第2-5頁(ファミリーなし)	42-48
Х	JP, 58-33494, A(富士写真フィルム株式会社)26.2月.1983(26.02.83) 第1-3頁 (ファミリーなし)	42-48
х	EP, 509783, A1 (New Oji Paper Co. Ltd.) 10.11月.1992(10.11.92) & JP, 4-319485, A	42-48
х	JP, 60-257288, A(富士写真フィルム株式会社)19.12月.1985(19.12.8 5)第2-6頁 (ファミリーなし)	. 42–48

V. 新規性、進歩性又は産業上の利用可能性についての法第12条(PCT35条(2))に定める見解、それを裏付ける 文献及び説明				
1. 見解				
新規性(N)	請求の範囲 <u>5,7-14,16-18,22-48</u> 請求の範囲 <u></u>	有 無		
進歩性(IS)	請求の範囲 5,7-14,16-18,22-37,42-48 請求の範囲 3 8 - 4 1	有 無		
産業上の利用可能性(IA)	請求の範囲 <u>5,7-14,16-18,22-48</u> 請求の範囲 <u></u>	有 無		
2. 文献及び説明 (PCT規則70.7)				
文献 2. JP, 2-145560, A(花王株式会社文献 3. JP, 2-25372, A(富士写真フィ文献 4. JP, 1-141786, A(花王株式会社文献 5. JP, 62-170388, A(神崎製紙株文献 6. JP, 8-282122, A(日本製紙株文献 7. JP, 10-264526, A(日本製紙株文献 8. JP, 10-236003, A(日本製紙株文献 9. JP, 9-277716, A(日本曹達朱文献 10. EP, 798127, A1(Oji Paper Co文献 11. W0, 97/16420, A1(Nippon Sod文献 12. JP, 8-11436, A(新王子製紙株文献 13. EP, 535788, A1(New Oji Paper 文献 14. JP, 59-190894, A(株式会社リ文献 15. JP, 58-33494, A(富士写真フィ文献 16. EP, 509783, A1(New Oji Paper Co文献 16. EP, 509783, A1(New Oji Paper Cox 1	ルム株式会社)26.1月.1990(26.01.90)第2-7頁 ±)2.6月.1989(02.06.89)第2-7頁 式会社)27.7月.1987(27.07.87)第2-5頁 式会社)29.10月.1996(29.10.96)第2-8頁 式会社)6.10月.1998(06.10.98)第3-8頁 株式会社)8.9月.1998(08.09.98)第2-6頁 ぐ会社)28.10月.1997(28.10.97)第2-3,18-25頁 .)1.10月.1997(01.10.97) a Co.)9.5月.1997(09.05.97) 式会社)16.1月.1996(16.01.96)第3-7頁 r Co. Ltd.)7.4月.1993(07.04.93) コー)29.10月.1984(29.10.84)第2-5頁 (ルム株式会社)26.2月.1983(26.02.83)第1-3	頁		
請求の範囲5,7-14,16-18 国際調査報告で示した文献1-17に 請求の範囲に記載された感熱記録材料 ず、かつ、それから容易に想到し得る 感熱記録材料を得ることができるとい	ニ対して新規性及び進歩性を有する。 ルは国際調査報告で示した文献に記載されてホ 。ものでもない。一方、本願発明は優れた性能	らの		
熱記録材料が記載されているから、こ	こり進歩性を有しない。 ニール)ベンゼンスルホンアミド誘導体を含むこの支持体に古紙パルプを含むことは当業者がこの効果としても、格別顕著であるとは認めら	容		

HIN OF SEPTEMBER OF THE PROPERTY OF THE PROPER

. 1

熱応答性特性の評価で用いたパルス幅1.0msecで印字した記録画像と、 未印字の地肌を5日間直射日光に曝した後の濃度を、マクベスRD-918型反 射濃度計(ビジュアルフィルター)で測定した。記録画像の数値が大きいほど耐 光画像保存性に優れ、地肌は数値が小さいほど地肌かぶりが少なく、耐光地肌保 存性に優れる。

[耐水性]

5

10

熱応答性特性の評価で用いたパルス幅1.0msecで印字した感熱記録材料を20℃の水道水に24時間浸漬した後、印字画像の濃度をマクベスRD-918型反射濃度計(ビジュアルフィルター)で測定した。記録画像の数値が大きいほど耐水画像保存性に優れる。

表3

	熱応答性 耐豆		耐可塑	望剤性	耐光性		耐水性
	地肌	画像	地肌	画像	地肌	画像	
実施例27	0.05	1.29	0.05	1.27	0.25	1.07	1.13
実施例28	0.05	1.28	0.05	1.26	0.26	1.08	1.12
実施例29	0.05	1.28	0.05	1.25	0.25	1.07	1.12
実施例30	0.05	1.31	0.05	1.28	0.25	1.09	1.13
 実施例31	0.05	1.30	0.05	1.28	0.25	1.08	1.12
実施例32	0.05	1.27	0.05	1.24	0.26	1.05	1.11
実施例33	0.05	1.31	0.05	1.29	0.26	1.11	1.15
実施例34	0.05	1.27	0.05	1.25	0.25	1.07	1.12
実施例35	0.05	1.26	0.05	1.24	0.25	1.05	1.08
実施例36	0.06	1.26	0.06	1.25	0.27	1.06	1.12
実施例37	0.06	1.26	0.06	1.25	0.24	1.05	1.11
実施例38	0.06	1.29	0.06	1.26	0.17	1.19	1.11
実施例39	0.06	1.29	0.06	1.27	0.19	1.17	1.12
実施例40	0.06	1.27	0.06	1.25	0.16	1.18	1.11
比較例29	0.05	1.12	0.05	1.10	0.26	0.93	0.98

上記表3から明らかなごとく、実施例27~40は比較例29に比べ熱応答性 15 に優れ、かつ、地肌/記録画像の保存性に優れる。 THIS PAGE BLANK USPRO

クベスRD-918型反射濃度計(ビジュアルフィルター)で測定した (Da)。次いで、得られた記録画像を60 ℃環境下に24 時間保存し、再び記録画像濃度を測定した (Db)。これら記録画像濃度から画像残存率 (Db/Da×100)を求めた。記録画像残存率の数値が大きい方が記録画像保存性に優れる。

5

表14

		地肌保存性		記録画像
	支持体	(白色度%)		保存性
		処理前	処理後	(画像残存率%)
実施例91	古紙50% LBKP50%	92	86	80
実施例92	古紙50% LBKP50%	90	83	87
実施例93	古紙50% LBKP50%	89	82	91
実施例94	古紙50% LBKP50%	89	81	94
実施例95	古紙50% LBKP50%	91	84	81
実施例96	古紙 100%	88	81	76
実施例97	古紙70% LBKP30%	91	86	78
<u>比較例56</u>	古紙50% LBKP50%	84	74	60
<u>比施例57</u>	古紙50% LBKP50%	82	70	65
<u>比施例58</u>	古紙50% LBKP50%	79	67	58

上記表14から明らかなごとく、実施例91~97は比較例56~58に比べ 10 地肌/記録画像の保存性に優れる。これは、電子受容性化合物として一般式(II) で示されるベンゼンスルホンアミド誘導体を用いていることに因る。

実施例93は実施例91に比較して、より高い録画像保存性が得られている。 これは、一般式(II)で示されるベンゼンスルホンアミド誘導体を併用すること の相乗効果に因る。

15 実施例92は実施例91に比較して、実施例94は実施例93に比較して、より高い録画像保存性が得られている。これは、添加剤としてリン酸エステル誘導体を含有していることに因る。

実施例98

THIS PAGE BLANK INSPRO)

〈支持体の作製〉

バガスパルプを濃度4%で水に分散し、ダブルディスクリファイナーを用いて、 滤水度がカナディアン・スタンダード・フリーネス・テスターで300mlにな るように叩解しパルプスラリーを得た。

5 このパルプスラリーに填料として軽質炭酸カルシウムと硫酸バンド、サイズ剤 としてアルキルケテンダイマーとカチオン化澱粉を下記に示す割合で添加し、水 で希釈して1%スラリーとした。

軽質炭酸カルシウム

総パルプ量に対し10%

硫酸バンド

総パルプ量に対し0.5%

10 アルキルケテンダイマー

総パルプ量に対し0.08%

カチオン化澱粉

総パルプ量に対し1.0%

このスラリーを長網抄紙機により坪量 40 g/m^2 になるように抄造した。その原紙に、下記の配合よりなるサイズプレス液で、5%イソプロピルアルコール水溶液で測定した 30 秒コップ吸水度が 20 g/m^2 になるようにサイズプレス処理を行った。

酸化澱粉

3部

スチレン/アクリル酸共重合体

0.2部

水

15

96.8部

<分散液の調製>

20 以下の方法により、分散液96-A~96-Iを調製した。

<分散液98-A>

3-ジブチルアミノー6-メチルー7-アニリノフルオラン200 gを10%スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液200 g、水600 gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が 1μ mになるまで粉砕した。

25 <分散液 98-B>

3-(N-エチル-N-(3-エトキシ) プロピル) アミノー<math>6-メチル-7

137

THIS PAGE BLANK USTO

-アニリノフルオラン 2 0 0 g を 1 0 %スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液 2 0 0 g、水 6 0 0 g の混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が 1 μ mになるまで粉砕した。

<分散液98-C>

N-(4-ヒドロキシフェニル)-p-トルエンスルホンアミド100gとN-(2-ヒドロキシフェニル)-p-トルエンスルホンアミド100gを<math>10%スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液 $200gと水600gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が<math>0.7\mu$ mになるまで粉砕した。

<分散液98-D>

10 4-ヒドロキシー4'-イソプロポキシジフェニルスルホン200gを10% スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液200gと水600gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が0.7μmになるまで粉砕した。

<分散液98-E>

4-ビドロキシ安息香酸ベンジル200 g を 10%スルホン基変性ポリビニル アルコール水溶液 200 g と水 600 g の混合物中に分散し、ビーズミルで平均 粒子径が0.7 μ m になるまで粉砕した。

<分散液98-F>

2,2-ビス(4-ヒドロキシフェニル)プロパン200gを10%スルホン 基変性ポリビニルアルコール水溶液200gと水600gの混合物中に分散し、

20 ビーズミルで平均粒子径が O. 7μmになるまで粉砕した。

<分散液 9 8 - G >

4, 4, -ビス((4-メチルフェニル) スルホニル(アミノカルボニルアミノ) ジフェニル) メタン 200gを 10%スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液 200gと水 600gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が 0.

25 7μ mになるまで粉砕した。

<分散液98-H>

THIS PAGE BLANK (USPTO)

ベンジルー2ーナフチルエーテル200gを10%スルホン基変性ポリビニルアルコール水溶液200g、水600gの混合物中に分散し、ビーズミルで平均粒子径が $1\mu m$ になるまで粉砕した。

<分散液98-I>

5 水酸化アルミニウム 2 0 0 gを 0. 5 %ポリアクリル酸ナトリウム塩水溶液 8 0 0 g中に分散し、ホモミキサーで 1 0 分間撹拌した。

(1) 感熱塗工液の調製

これら分散液を用い、各々の素材を下記に示す割合で混合し、感熱塗工液濃度 10 が15%水溶液になるように添加水を加え、充分撹拌して感熱塗工液を調製した。

	分散液 9 8 - A		30部
	分散液 9 8 - C		70部
	分散液 9 8 - H		100部
	分散液 9 8 - I	, m. s	50部
15	40%ステアリン酸亜鉛分散液		10部
	10%完全鹼化PVA水溶液		40部

(2) 感熱塗工用紙の作製

上記で作製した支持体上に、下記の配合よりなる塗工液を固形分塗抹量として 10g/m²になる様に塗工、乾燥して、感熱塗工用紙を作製した。

20	焼成カオリン	100部
	50%スチレンブタジエン系ラテックス	24部
	水	200部

(3) 感熱記録材料の作製

(1)で作製した感熱塗工液を(2)で作製した感熱塗工用紙上に、染料前駆 25 体の塗工量で0.3g/m²になる様に塗工、乾燥して感熱記録材料を作製した。 THIS PAGE BLANK WSPIO

実施例99

分散液98-Cを分散液98-Dに置き変えた以外は、実施例98と同様にして感熱記録材料を得た。

5 実施例100

分散液98-Cを分散液98-Eに置き変えた以外は、実施例98と同様にして感熱記録材料を得た。

実施例101

10 分散液 98-Cを分散液 98-Fに置き変えた以外は、実施例 98と同様にして感熱記録材料を得た。

実施例102

実施例98の支持体作製に於いて用いたバガスパルプをバガスパルプ30%、 15 広葉樹晒クラフトパルプ(LBKP)70%からなる混合パルプにした以外は、 実施例98と同様にして感熱記録材料を得た。

実施例103

実施例98の支持体作製に於いて用いたバガスパルプをバガスパルプ10%、 20 LBKP90%からなる混合パルプにした以外は、実施例98と同様にして感熱 記録材料を得た。

実施例104

実施例98の支持体作製に於いて用いたバガスパルプをバガスパルプ5%、L 25 BKP95%からなる混合パルプにした以外は、実施例98と同様にして感熱記 録材料を得た。 THIS PAGE BLANK (USPTO)

実施例105

分散液98-Aを分散液98-Bに置き変えた以外は、実施例98と同様にして感熱記録材料を得た。

5 比較例 5 9

実施例99の支持体作製に於いて用いたバガスパルプをLBKP100%にした以外は、実施例99と同様にして感熱記録材料を得た。

比較例60

10 実施例100の支持体作製に於いて用いたバガスパルプをLBKP100%に した以外は、実施例100と同様にして感熱記録材料を得た。

比較例 6 1

実施例101の支持体作製に於いて用いたバガスパルプをLBKP100%に 15 した以外は、実施例101と同様にして感熱記録材料を得た。

比較例 6 2

分散液98-Cを分散液98-Gに置き変えた以外は、実施例98と同様にして感熱記録材料を得た。

20

以上の実施例 $9.8 \sim 1.0.5$ 、比較例 $5.9 \sim 6.2$ で作製した感熱記録材料を感熱 塗工面のベック平滑度が $3.0.0 \sim 8.0.0$ 秒になるようにカレンダー処理した後、 以下の評価に供した。評価結果を表 1.5 に示す。

[熱応答性]

25 大倉電機製ファクシミリ試験機TH-PMDを用いて印字テストを行った。ドット密度8ドット/mm、ヘッド抵抗 1685Ω のサーマルヘッドを使用し、ヘ

THIS PAGE BLANK (USPTO)

the control of the co

ッド電圧21V、パルス幅1.0msecで通電して印字し、発色濃度をマクベスRD-918型反射濃度計(ビジュアルフィルター)で測定した。数値の大きい方が熱応答性に優れる。

5

表 15

	熱応答性
実施例 98	1.38
実施例 99	1.27
実施例100	1.35
実施例101	1.29
実施例102	1.34
実施例103	1.30
実施例104	1.26
実施例105	1.29
比較例 59	1.11
比較例 60	1.20
比較例 6 1	1.15
比較例 62	1.02

(注)実施例98の支持体の作製において、バカスパルプを用いず、LBKP100%にした場合、熱応答性は1.25であった。

10

15

上記表 15 から明らかなごとく、実施例 $98\sim105$ は比較例 $59\sim62$ に比べ熱応答性に優れる。実施例 99 は比較例 59 に比較して、実施例 100 は比較例 60 に比較して、実施例 100 は比較例 60 に比較して、実施例 100 は比較例 60 に比較して、熱応答性に優れる。これは、支持体中に非木材パルプを含有することに因る。実施例 98 も、脚注で示しているように、LBKP 100%にした場合、熱応答性が悪くなる($1.38\rightarrow1.25$)。

実施例98は実施例105に比べ熱応答性に優れる。これは、電子供与性の染料前駆体が、一般式(XI)で示される化合物を使用していることに因る。

実施例98~実施例101は比較例62に比べ熱応答性に優れる。これは実施

THIS PAGE BLANK (USPTO)

A CAN SHIP OF A CAN SHIP OF A PLEASE TA ARREST

例98~101が、電子受容性化合物としてベンゼンスルホンアミド誘導体、ジフェニルスルホン誘導体、安息香酸誘導体、ジフェニルメタン誘導体の中から選ばれる少なくとも1種以上を使用していることに因る。

5 産業上の利用可能性

10

本発明によれば、熱応答性に優れた感熱記録材料を与える新規な電子受容性化合物が提供されると共に、熱応答性、地肌/記録画像の保存性、飽和濃度、画像部の耐光保存性などに優れた感熱記録材料、さらには古紙パルプを含む支持体を用いた地肌/記録画像の保存性に優れた感熱記録材料や、非木材パルプを含む支持体を用いた熱応答性に優れた感熱記録材料を容易に得ることができる。

THIS PAGE BLARIE USPO)

請求の範囲

1. (削除)

5

- 2. (削除)
- 3. (削除)

10

- 4. (削除)
- 15 5. (補正後) 支持体上に電子供与性の通常無色ないし淡色である染料前駆体 と、加熱時反応して該染料前駆体を発色させる電子受容性化合物とを含有する感 熱記録層を設けた感熱記録材料において、該感熱記録層中に、一般式(I)

(式中、 $R^1 \sim R^9$ は、それぞれ水素原子、ハロゲン原子、炭素数 $1 \sim 4$ のアルキル基、炭素数 $1 \sim 4$ のアルコキシル基、炭素数 $2 \sim 4$ のアルケニル基、炭素数 $7 \sim 10$ のアラルキル基または炭素数 $6 \sim 14$ のアリール基を示し、 $R^1 \sim R^9$ および $R^6 \sim R^9$ のそれぞれの中から選ばれる任意の2つの基はたがいに連結して環を形成していてもよく、 R^{10} は水素原子、炭素数 $1 \sim 4$ のアルキル基、炭素数 $2 \sim 4$ のアルケニル基、炭素数 $7 \sim 10$ のアラルキル基または炭素数 $6 \sim 14$ のアリール基を示す。)

で表される電子受容性化合物およびN,N'ービス(2ーヒドロキシフェニル) 10 ー4,4'ービフェニルジスルホンアミドの中から選ばれる少なくとも1種と、 ジフェニルメタン誘導体、安息香酸誘導体、サリチル酸誘導体および尿素誘導体 の中から選ばれる少なくとも1種の電子受容性化合物とを含むことを特徴とする 感熱記録材料。

- 6. (削除)
- 15 7. (補正後) 感熱記録層中に、添加剤としてリン酸エステル誘導体を含む請求項5に記載の感熱記録材料。
- 8. (補正後) 支持体上に顔料と接着剤を主成分として含有する下塗り層と、電子供与性の通常無色ないし淡色の染料前駆体と加熱時反応して該染料前駆体を発色させる電子受容性化合物とを含有する感熱記録層を有する感熱記録材料、または該感熱記録材料の感熱記録層上に少なくとも1層の保護層を有する感熱記録材料において、該感熱記録層中に、一般式(I)

(式中、 $R^1 \sim R^3$ は、それぞれ水素原子、ハロゲン原子、炭素数 $1 \sim 4$ のアルキル基、炭素数 $1 \sim 4$ のアルコキシル基、炭素数 $2 \sim 4$ のアルケニル基、炭素数 $7 \sim 1$ 0のアラルキル基または炭素数 $6 \sim 1$ 4のアリール基を示し、 $R^1 \sim R^5$ および $R^6 \sim R^9$ のそれぞれの中から選ばれる任意の2つの基はたがいに連結して環を形成していてもよく、 R^{10} は水素原子、炭素数 $1 \sim 4$ のアルキル基、炭素数 $2 \sim 4$ のアルケニル基、炭素数 $7 \sim 1$ 0のアラルキル基または炭素数 $6 \sim 1$ 4のアリール基を示す。)

で表されるベンゼンスルホンアミド誘導体およびジフェニルメタン誘導体、安息 10 香酸誘導体、サリチル酸誘導体、ジフェニルスルホン誘導体および尿素誘導体の 中から選ばれる少なくとも1種の電子受容性化合物を含むことを特徴とする感熱 記録材料。

- 9. 感熱記録層中に、添加剤としてリン酸エステル誘導体を含む請求項8に記載の感熱記録材料。
- 15 10. 下塗り層中の顔料が、JIS-K-5101による吸油量が70~800 m1/100gである吸油性顔料、または有機中空粒子である請求項8または9 に記載の感熱記録材料。
 - 11. 保護層中に、アセトアセチル変性ポリビニルアルコール、カルボキシ変性ポリビニルアルコール、ジアセトン変性ポリビニルアルコールおよびケイ素変性ポリビニルアルコールの中から選ばれる少なくとも1種と顔料とを主成分として含む請求項8、9または10に記載の感熱記録材料。

20

12. 感熱記録層または保護層あるいはその両方が、ベンゾトリアゾール系紫外線吸収剤を含むものである請求項8~11のいずれか1項に記載の感熱記録材

料。

5

20

13. (補正後) 支持体上に電子供与性の通常無色ないし淡色である染料前駆体と、加熱時反応して該染料前駆体を発色させる電子受容性化合物とを含有する 感熱記録層を設けた感熱記録材料において、該感熱記録層中に、一般式(II)

$$(OH)_{k} = \begin{vmatrix} (R^{11})m & R^{13} & (R^{12})n \\ - RSO_{2} & - RSO_{2} & - RSO_{2} \end{vmatrix}$$
(II)

(式中、 R^{11} 、 R^{12} および R^{13} は、それぞれ炭素数 $1\sim 4$ のアルキル基、炭素数 $1\sim 4$ のアルコキシル基、炭素数 $2\sim 4$ のアルケニル基、炭素数 $7\sim 1$ 0 のアラルキル基または炭素数 $6\sim 1$ 4 のアリール基を示し、nは $0\sim 5$ の整数、mは $0\sim 4$ の整数、kは 1 または 2 を示す。)

- 10 で表されるベンゼンスルホンアミド誘導体の中から選ばれる2種を含み、2種のベンゼンスルホンアミド誘導体の併用比率が、重量比で1:9~9:1であることを特徴とする感熱記録材料。
- 14. (補正後)感熱記録層中に、一般式 (II)で表されるベンゼンスルホンアミド誘導体の中から選ばれる2種を、分子レベルで混合した混合物を含む請求項15 13に記載の感熱記録材料。
 - 15. (削除)
 - 16. (補正後) ベンゼンスルホンアミド誘導体が、N-(4-E) ロキシフェニル) -p-F ルエンスルホンアミドとN-(2-E) ロキシフェニル) -p-F ートルエンスルホンアミドとの組合わせである請求項13または14に記載の感熱記録材料。
 - 17. (補正後) 感熱記録層中に、添加剤としてリン酸エステル誘導体を含む請求項13、14または16のいずれか1項に記載の感熱記録材料。
 - 18. (補正後) 支持体上に電子供与性の通常無色ないし淡色である染料前駆体と、加熱時反応して該染料前駆体を発色させる電子受容性化合物とを含有する

感熱記録層を設けた感熱記録材料において、該感熱記録層中にベンゼンスルホン アミド誘導体、およびジフェニルスルホン誘導体を含み、

ジフェニルスルホン誘導体が、一般式 (III)

$$(R^{14})_{p} \qquad (R^{15})_{q} \qquad (R^{16})_{r} \qquad (R^{17})_{s} \qquad (R^{18})_{t} \qquad (R^{19})_{u} \qquad (III)$$

5 【式中、xおよびYはそれぞれ同じでも異なっていてもよく、直鎖状若しくは分 岐状の炭素数 1~12の飽和または不飽和のエーテル結合を有していてもよい二 価の炭化水素基、あるいは

 $(R^{20}$ はメチレン基またはエチレン基、Tは水素原子または炭素数 $1\sim 4$ のアル 10 キル基を示す。)

で表される基を示し、 $R^{14} \sim R^{19}$ は、それぞれ独立にハロゲン原子、アルキル基またはアルケニル基を示す。p, q, r, s, t およびuは、それぞれ $0 \sim 4$ の整数を示し、それらが2以上の場合は、 $R^{14} \sim R^{19}$ は、それぞれにおいて同じでも異なっていてもよく、aは $0 \sim 1$ 0 の整数を示す。]

15 で表される化合物、または、一般式 (IV)

$$(R^{21})b \qquad (R^{22})c$$

$$= \begin{vmatrix} -1 & -1 \\ -1 & -1 \end{vmatrix}$$

$$SO_2 \qquad (IV)$$

(式中、 R^{21} および R^{22} は、それぞれ独立してハロゲン原子、水酸基、アルキル基、アルケニル基、アラルキル基、アリール基、アルコキシル基またはフェニルスルホン基を示し、bは $0\sim4$ の整数、cは $0\sim5$ の整数を示す。)

20 で表される化合物であり、

ベンゼンスルホンアミド誘導体が、一般式(II-a)

$$(R^{11})m \qquad (R^{12})n$$

$$= = -$$

$$(OH)k \qquad (I I- a)$$

(式中、R¹¹およびR¹²は、それぞれ炭素数 $1\sim 4$ のアルキル基、炭素数 $1\sim 4$ のアルコキシル基、炭素数 $2\sim 4$ のアルケニル基、炭素数 $7\sim 1$ 0のアラルキル基または炭素数 $6\sim 1$ 4のアリール基を示し、nは $0\sim 5$ の整数、mは $0\sim 4$ の整数、kは 1 または 2 を示す。)

で表される化合物であることを特徴とする感熱記録材料。

- 19. (削除)
- 20. (削除)

10

5

15

20

THIS PAGE BIL ANIA (USPTO)

- 21. (削除)
- 22. (補正後) ベンゼンスルホンアミド誘導体とジフェニルスルホン誘導体の含有割合が、重量比で $9:1\sim3:7$ である請求項18に記載の感熱記録材料。
- 23. (補正後) 感熱記録層中に、添加剤として、一般式 (V)

(式中、Z は酸素原子またはN H基、 R^{23} はアルキル基、アルケニル基、アラルキル基またはアリール基を示し、d は $1\sim4$ の整数を示す。)

で表されるヒドロキシ安息香酸誘導体を含む請求項18または22に記載の感熱記録材料。

- 10 24. (補正後) 感熱記録層中に、添加剤としてリン酸エステル誘導体を含む 請求項18、22または23のいずれか1項に記載の感熱記録材料。
 - 25. (補正後) 支持体上に電子供与性の通常無色ないし淡色である染料前駆体と、加熱時反応して該染料前駆体を発色させる電子受容性化合物とを含有する 感熱層を設けた感熱記録材料において、該感熱記録層中に、一般式 (II)

15

5

日本国特許庁(1000.00]

$$(OH)k = |P| = |P$$

5

(式中、 R^{11} 、 R^{12} および R^{13} は、それぞれ炭素数 $1\sim 4$ のアルキル基、炭素数 $1\sim 4$ のアルコキシル基、炭素数 $2\sim 4$ のアルケニル基、炭素数 $7\sim 1$ 0のアラルキル基または炭素数 $6\sim 1$ 4のアリール基を示し、nは $0\sim 5$ の整数、mは $0\sim 4$ の整数、kは 1 または 2 を示す。)

で表されるベンゼンスルホンアミド誘導体の中から選ばれる少なくとも 1 種を含むと共に、一般式 (VI)

$$(R^{24})e$$
 S O R^{24} (VI) $(R^{25})f$ $(R^{26})g$

[式中、R²⁴は

10

15

5

で表されるジフェニルスルホン誘導体の中から選ばれる少なくとも1種を含むこ

とを特徴とする感熱記録材料。

- 26. (補正後) ベンゼンスルホンアミド誘導体が、N-(4-E) アミアスルホンアミドおよび/またはN-(2-E) アニル) -p-F ルエンスルホンアミドである請求項25に記載の感熱記録材料。
- 5 27. ジフェニルスルホン誘導体が、4-ベンジルオキシー4′-(2-メチルグリシジルオキシ)ジフェニルスルホンである請求項25または26に記載の 感熱記録材料。
- 28. 支持体上に電子供与性の通常無色ないし淡色である染料前駆体と、加熱時反応して該染料前駆体を発色させる電子受容性化合物とを含有する感熱記録層 10 を設けた感熱記録材料において、該感熱記録層中に、一般式(II)

$$(R^{11})m R^{13} (R^{12})n$$

$$= = NSO_{2} (II)$$

(式中、 R^{11} 、 R^{12} および R^{13} は、それぞれ炭素数 $1\sim 4$ のアルキル基、炭素数 $1\sim 4$ のアルコキシル基、炭素数 $2\sim 4$ のアルケニル基、炭素数 $7\sim 1$ 0 のアラルキル基または炭素数 $6\sim 1$ 4 のアリール基を示し、nは $0\sim 5$ の整数、mは $0\sim 4$ の整数、kは 1 または 2 を示す。)

で表されるベンゼンスルホンアミド誘導体の中から選ばれる少なくとも1種と、 紫外線吸収剤を含むことを特徴とする感熱記録材料。

- 29. 紫外線吸収剤がベンゾトリアゾール誘導体である請求項28に記載の感熱記録材料。
- 20 30. 紫外線吸収剤が、一般式 (VII)

15

を設けた感熱記録材料において、該感熱記録層中に、一般式(II)

5

15

20

$$(P^{11})_{m} \qquad P^{13} \qquad (P^{12})_{n} \qquad (P^{13})_{m} \qquad (P^{13})_{$$

(式中、 R^{11} 、 R^{12} および R^{13} は、それぞれ炭素数 $1\sim 4$ のアルキル基、炭素数 $1\sim 4$ のアルコキシル基、炭素数 $2\sim 4$ のアルケニル基、炭素数 $7\sim 1$ 0 のアラルキル基または炭素数 $6\sim 1$ 4 のアリール基を示し、nは $0\sim 5$ の整数、mは $0\sim 4$ の整数、kは 1 または 2 を示す。)

で表されるベンゼンスルホンアミド誘導体の中から選ばれる少なくとも 1 種と、 芳香族イソシアネート化合物を含むことを特徴とする感熱記録材料。

- 35. 感熱記録層中にイミノ化合物を含む請求項34に記載の感熱記録材料。
- 10 36. 感熱記録層中に、一般式(II)で表されるベンゼンスルホンアミド誘導体2種以上を含む請求項34または35に記載の感熱記録材料。
 - 37. (補正後) ベンゼンスルホンアミド誘導体が、N-(4-ヒドロキシフェニル)-p-トルエンスルホンアミドまたは、<math>N-(4-ヒドロキシフェニル)-p-トルエンスルホンアミドと<math>N-(2-ヒドロキシフェニル)-p-トルエンスルホンアミとの組み合せである請求項<math>34、35または36に記載の感熱記録材料。
 - 38. 支持体上に電子供与性の通常無色ないし淡色である染料前駆体と、加熱時反応して該染料前駆体を発色させる電子受容性化合物とを含有する感熱記録層を設けた感熱記録材料において、該支持体が古紙パルプを含み、かつ該電子受容性化合物として、一般式(II)

$$(R^{11})m R^{13} (R^{12})n$$

$$= = NSO_{2} (II)$$

(式中、 R^{11} 、 R^{12} および R^{13} は、それぞれ炭素数 $1\sim4$ のアルキル基、炭素数 $1\sim4$ のアルコキシル基、炭素数 $2\sim4$ のアルケニル基、炭素数 $7\sim1$ 0のアラ

ルキル基または炭素数 $6 \sim 14$ のアリール基を示し、nは $0 \sim 5$ の整数、mは $0 \sim 4$ の整数、kは 1 または 2 を示す。)

で表されるベンゼンスルホンアミド誘導体を用いたことを特徴とする感熱記録材料。

- 5 39. ベンゼンスルホンアミド誘導体2種以上を併用する請求項38に記載の感熱記録材料。
 - 40. (補正後) ベンゼンスルホンアミド誘導体が、N-(4-E) ロキシフェニル) -p-F ルエンスルホンアミド、またはN-(4-E) ロキシフェニル) -p-F ルエンスルホンアミドとN-(2-E) ロキシフェニル) -p-F ルエンスルホンアミドとの組み合せである請求項39に記載の感熱記録材料。
 - 41. 感熱記録層中に、添加剤としてリン酸エステル誘導体を含む請求項38、39または40に記載の感熱記録材料。
 - 42. 支持体上に電子供与性の通常無色ないし淡色の染料前駆体と、加熱時反応して該染料前駆体を発色させる電子受容性化合物とを含有する感熱記録層を有する感熱記録材料において、該支持体が非木材パルプを含み、かつ該電子受容性化合物として、ベンゼンスルホンアミド誘導体、ジフェニルスルホン誘導体、安息香酸誘導体およびジフェニルメタン誘導体の中から選ばれる少なくとも1種を用いたことを特徴とする感熱記録材料。
- 43. 支持体中の非木材パルプ含有量が10重量%以上である請求項42に記 20 載の感熱記録材料。
 - 44. ベンゼンスルホンアミド誘導体が、一般式(II)

10

15

$$(OH)k = |P| = |R|^{13} (R^{12})n$$

$$(OH)k = |P| = |P|$$

$$(OH)k = |P|$$

$$(II)$$

(式中、 R^{11} 、 R^{12} および R^{13} は、それぞれ炭素数 $1\sim 4$ のアルキル基、炭素数 $1\sim 4$ のアルコキシル基、炭素数 $2\sim 4$ のアルケニル基、炭素数 $7\sim 1$ 0 のアラ ルキル基または炭素数 $6\sim 1$ 4 のアリール基を示し、nは $0\sim 5$ の整数、mは 0

ラルキルオキシ基、アリールオキシ基またはアルコキシカルボニルアルキル基を示し、 R^{37} と R^{38} は、たがいに結合して環を形成していてもよく、xは $1\sim3$ の整数、yは $0\sim2$ の整数を示す。)

で表される化合物である請求項42または43に記載の感熱記録材料。

5 48. (補正後) 染料前駆体が、一般式 (XI)

10

(式中、 R^{40} および R^{41} は、それぞれアルキル基、アリール基またはアラルキル基を示し、たがいに結合して環を形成していてもよく、 R^{42} は水素原子、ハロゲン原子またはアルキル基、 R^{43} は水素原子、ハロゲン原子、アルキル基またはハロゲン化アルキル基を示す。)

で表されるキサンテン化合物である請求項 $42\sim47$ のいずれか1項に記載の感熱記録材料。





国際調査報告

(法8条、法施行規則第40、41条) [PCT18条、PCT規則43、44]

出願人又は代理人 の書類記号 NP-01722W	今後の手続きについては、国際調査報告の送付通知様式(PCT/ISA/220 及び下記5を参照すること。							
国際出願番号 PCT/JP00/05028	国際出願日 (日.月.年) 27.0	7.00	優先日 (日.月.年)	31. 08. 99				
出願人 (氏名又は名称) 三菱製紙株式会社								
国際調査機関が作成したこの国際調査報告を法施行規則第41条(PCT18条)の規定に従い出願人に送付する。 この写しは国際事務局にも送付される。								
この国際調査報告は、全部で 3	ページである。							
この調査報告に引用された先行技	技術文献の写しも添付されて	いる。						
1. 国際調査報告の基礎 a. 言語は、下記に示す場合を除くほか、この国際出願がされたものに基づき国際調査を行った。 □ この国際調査機関に提出された国際出願の翻訳文に基づき国際調査を行った。								
b. この国際出願は、ヌクレオチド又はアミノ酸配列を含んでおり、次の配列表に基づき国際調査を行った。 この国際出願に含まれる書面による配列表								
□ この国際出願と共に提出さ			i.					
出願後に、この国際調査機								
□ 出願後に、この国際調査機関に提出されたフレキシブルディスクによる配列表 □ 出願後に提出した書面による配列表が出願時における国際出願の開示の範囲を超える事項を含まない旨の陳述書の提出があった。								
● 書面による配列表に記載した配列とフレキシブルディスクによる配列表に記録した配列が同一である旨の陳述 書の提出があった。								
2. 請求の範囲の一部の調査が	「できない(第1欄参照)。							
3. ② 発明の単一性が欠如している(第Ⅱ欄参照)。								
4. 発明の名称は X 出願	人が提出したものを承認す	る。						
□ 次に	示すように国際調査機関が	作成した。						
	 [人が提出したものを承認す							
第皿国際	欄に示されているように、 調査機関が作成した。出願	法施行規則第 人は、この国	際調査報告の発送					
	際調査機関に意見を提出す	ることができ	ఏ.					
6. 要約書とともに公表される図は、 第図とする。	人が示したとおりである。		☒ なし					
□ 出願	人は図を示さなかった。							
□ 本図	は発明の特徴を一層よく表	している。						



A. *発明の属する分野の分類(国際特許分類(IPC))

Int. Cl⁷ C07C311/21, C07C311/29, B41M5/26, 5/30

B. 調査を行った分野

調査を行った最小限資料(国際特許分類(IPC))

Int. Cl⁷ C07C311/00, B41M5/00

最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの。

国際調査で使用した電子データベース (データベースの名称、調査に使用した用語)

REGISTRY (STN), CA (STN)

C. 関連すると認められる文献

引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
, X	JP,11-5370,A(旭電化工業株式会社)12.1月.1999(12.01.99)第3-9頁 (ファミリーなし)	1-17, 28-48
X	JP, 2-145560, A(花王株式会社) 5.6月.1990 (05.06.90) 第2-4頁 (ファミリーなし)	1-17, 28-48
X	JP, 2-25372, A(富士写真フィルム株式会社)26.1月.1990(26.01.90) 第2-7頁 (ファミリーなし)	1-17, 28-48

|X| C欄の続きにも文献が列挙されている。

- * 引用文献のカテゴリー
- 「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示す もの
- 「E」国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日 以後に公表されたもの
- 「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行 日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する 文献(理由を付す)
- 「〇」口頭による開示、使用、展示等に言及する文献
- 「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願

- の日の後に公表された文献
- 「T」国際出願日又は優先日後に公表された文献であって 出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論 の理解のために引用するもの
- 「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明 の新規性又は進歩性がないと考えられるもの
- 「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以 上の文献との、当業者にとって自明である組合せに よって進歩性がないと考えられるもの
- 「&」同一パテントファミリー文献

国際調査を完了した日

24.10.00

国際調査報告の発送日

21.10.00

国際調査機関の名称及びあて先

日本国特許庁 (ISA/JP) 郵便番号100-8915

東京都千代田区霞が関三丁目4番3号

特許庁審査官(権限のある職員) 前田 憲彦

意記

4H | 8318

電話番号 03-3581-1101 内線 3443



関連すると認められる文献 C(続き) 引用文献の 関連する カテゴリー* 引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示 請求の範囲の番号 TP, 1-141786, A (花王株式会社) 2.6月.1989 (02.06.89) 第2-7頁 1-17, 28-48X (ファミリーなし) JP, 62-170388, A(神崎製紙株式会社)27.7月.1987(27.07.87)第2-5頁 X 1-17, 28-48 (ファミリーなし) X JP, 8-282122, A(日本製紙株式会社)29.10月.1996(29.10.96)第2-8頁 18-27(ファミリーなし) X TP. 10-264526, A(日本製紙株式会社)6.10月.1998(06.10.98)第3-8頁 18 - 27(ファミリーなし) Х JP, 10-236003, A (日本製紙株式会社) 8.9月.1998 (08.09.98) 第2-6頁 18 - 27(ファミリーなし) X JP, 9-277716, A(日本曹達株式会社) 28.10月.1997(28.10.97) 第2-3,1 18 - 278-25頁 (ファミリーなし) X EP, 798127, A1 (Oji Paper Co.) 1.10月.1997 (01.10.97) 42-48 & JP, 10-35109, A X WO, 97/16420, A1 (Nippon Soda Co.) 9.5月.1997 (09.05.97) 42 - 48& JP, 10-29969, A X JP, 8-11436, A(新王子製紙株式会社)16.1月.1996(16.01.96)第3-7頁 42 - 48(ファミリーなし) X EP, 535788, A1 (New Oji Paper Co. Ltd.) 7.4月.1993 (07.04.93) 42-48 & JP, 5-85059, A Χ . JP, 59-190894, A(株式会社リコー) 29. 10月. 1984 (29. 10. 84) 第2-5頁 42-48 (ファミリーなし) Χ JP, 58-33494, A(富士写真フィルム株式会社)26. 2月. 1983 (26. 02. 83) 42 - 48第1-3頁 (ファミリーなし) Χ EP, 509783, A1 (New Oji Paper Co. Ltd.) 10.11月.1992(10.11.92) 42 - 48& JP, 4-319485, A Χ JP, 60-257288, A(富士写真フィルム株式会社)19.12月.1985(19.12.8 42 - 485) 第2-6頁 (ファミリーなし)

Z-Yanslation

PATENT COOPERATION TIMESTY

PCT

INTERNATIONAL PRELIMINARY EXAMINATION REPORT

(PCT Article 36 and Rule 70)

Applicant's or agent's file reference NP-01722W	FOR FURTHER ACTION SeeNotificationofTransmittalofInternational Preliminary Examination Report (Form PCT/IPEA/416)								
International application No. PCT/JP00/05028	International filing date (day/n 27 July 2000 (27.0°								
International Patent Classification (IPC) or national classification and IPC C07C 311/21, 311/29, B41M 5/26, 5/30									
Applicant MITSUBISHI PAPER MILLS LTD.									
 This international preliminary examination report has been prepared by this International Preliminary Examining Authority and is transmitted to the applicant according to Article 36. This REPORT consists of a total of									
3. This report contains indications relating to the following items: I									
Date of submission of the demand		Date of completion of this report							
08 September 2000 (08.	09.00)	11 July 2001 (11.07.2001)							
Name and mailing address of the IPEA/JP	Author	Authorized officer							
Facsimile No.	Telepho	Telephone No.							

International application No.

INTERNATIONAL PRELIMINARY EXAMINATION REPORT

PCT/JP00/05028

I.	I. Basis of the report									
1. With regard to the elements of the international application:*										
		the inte	rnational application as originally filed							
	\boxtimes	the des	cription:							
		pages	1-91,93-	, as originally filed						
		pages			, filed with the demand					
		pages	92,136-143	, filed with the letter of	02 April 2001 (02.04.2001)					
	\boxtimes	the clai	ms:							
	لاسيا	pages	9-12,27-36,38	,39,41-47	, as originally filed					
		pages								
		pages			, filed with the demand					
		pages	5,7,8,13,14,16-18,22-26,37,40,48	, filed with the letter of	02 April 2001 (02.04.2001)					
		the drav	vings:							
	س	pages	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·		, as originally filed					
		pages								
		pages								
	\Box	he seque	nce listing part of the description:							
	'	pages			as originally filed					
		pages								
		pages								
_	11 71 . 1									
2.	the in	nternatior	the language, all the elements marked above wer al application was filed, unless otherwise indicated	under this item.						
	Thes		s were available or furnished to this Authority in th		which is:					
	lle 23.1(b)).									
	\square	the lang	guage of publication of the international application	(under Rule 48.3(b)).						
		the langer or 55.3	guage of the translation furnished for the purpose:).	s of international preliminary	examination (under Rule 55.2 and/					
3.			to any nucleotide and/or amino acid sequence amination was carried out on the basis of the sequence.		onal application, the international					
		contain	ed in the international application in written form.							
		filed to	gether with the international application in compute	er readable form.						
		furnish	ed subsequently to this Authority in written form.	A STATE OF THE STA						
		furnish	ed subsequently to this Authority in computer reada	ble form.						
			atement that the subsequently furnished written ional application as filed has been furnished.	sequence listing does not	go beyond the disclosure in the					
			tement that the information recorded in compute rnished.	r readable form is identical	to the written sequence listing has					
4.	\boxtimes		endments have resulted in the cancellation of:							
			he description, pages							
			he claims, Nos. 1-4,6,15,19-21							
		· ب	he drawings, sheets/fig							
5.			ort has been established as if (some of) the amend he disclosure as filed, as indicated in the Suppleme		ce they have been considered to go					
	in thi		heets which have been furnished to the receiving C as "originally filed" and are not annexed to t							
** Any replacement sheet containing such amendments must be referred to under item 1 and annexed to this report.										

INTERNATIONAL PRELIMINARY EXAMINATION REPORT

PCT/JP00/05028

NO

V. Reasoned statement under Article 35(2) with regard to novelty, inventive step or industrial applicability; citations and explanations supporting such statement			
1. Statement			
Novelty (N)	Claims	5,7-14,16-18,22-48	YES
	Claims		NO NO
Inventive step (IS)	Claims	5,7-14,16-18,22-37,42-48	YES
	Claims	38-41	NO
Industrial applicability (IA)	Claims	5,7-14,16-18,22-48	YES

2. Citations and explanations

Document 1: JP, 11-5370, A (Asahi Denka Kogyo K.K.) 12 January 1999 (12.01.99) pp. 3-9

Document 2: JP, 2-145560, A (Kao Corp.) 5 June 1990 (05.06.90) pp. 2-4

Claims

Document 3: JP, 2-25372, A (Fuji Photo Film Co., Ltd.) 26 January 1990 (26.01.90) pp. 2-7

Document 4: JP, 1-141786, A (Kao Corp.) 2 June 1989 (02.06.89) pp. 2-7

Document 5: JP, 62-170388, A (Kanzaki Paper Mfg. Co., Ltd.) 27 July 1987 (27.07.87) pp. 2-5

Document 6: JP, 8-282122, A (Nippon Paper Industries Co., Ltd.) 29 October 1996 (29.10.96) pp. 2-8

Document 7: JP, 10-264526, A (Nippon Paper Industries Co., Ltd.) 6 October 1998 (06.10.98) pp. 3-8

Document 8: JP, 10-236003, A (Nippon Paper Industries Co., Ltd.) 8 September 1998 (08.09.98) pp. 2-6

Document 9: JP, 9-277716, A (Nippon Soda Co., Ltd.) 28 October 1997 (28.10.97) pp. 2-3, 18-25

Document 10: EP, 798127, A1 (Oji Paper Co.) 1 October 1997 (01.10.97)

Document 11: WO, 97/16420, A1 (Nippon Soda Co.) 9 May 1997 (09.05.97)

Document 12: JP, 8-11436, A (New Oji Paper Co., Ltd.) 16 January 1996 (16.01.96) pp. 3-7

Document 13: EP, 535788, A1 (New Oji Paper Co., Ltd.) 7 April 1993 (07.04.93)

Document 14: JP, 59-190894, A (Ricoh Co., Ltd.) 29 October 1984 (29.10.84) pp. 2-5

Document 15: JP, 58-33494, A (Fuji Photo Film Co., Ltd.) 26 February 1983 (26.02.83) pp. 1-3

Document 16: EP, 509783, A1 (New Oji Paper Co., Ltd.) 10 November 1992 (10.11.92)

Document 17: JP, 60-257288, A (Fuji Photo Film Co., Ltd.) 19 December 1985 (19.12.85) pp. 2-6

Claims 5, 7-14, 16-18, 22-37, and 42-48

The inventions set forth in these Claims appear to be novel and appear to involve an inventive step with respect to documents 1-17 cited in the international search report.

None of the documents cited in the international search report describe the thermal recording material set forth in these Claims, and persons skilled in the art cannot easily conceive of this matter based on those descriptions. Furthermore, the inventions in these Claims provide the advantage of a thermal recording material with superior performance.

Claims 38-41

Based on the descriptions in documents 1-5 cited in the international search report, the inventions in Claims 38-41 do not appear to involve an inventive step.

Documents 1-5 describe a thermal recording material containing N-(hydroxyphenyl) benzene sulfone amide derivatives, and persons skilled in the art can easily conceive of the fact that this supporting material contains used paper pulp. Furthermore, this examination does not recognize any particularly outstanding advantage thereby.

OIDENTEMS
VECEINED

F ENT COOPERATION TREA

PCT

(PCT Rule 61.2)

NOTIFICATION OF ELECTION

From the	INTERN	ATIONAL	BUREAL
----------	--------	---------	--------

To:

Commissioner
US Department of Commerce
United States Patent and Trademark
Office, PCT
2011 South Clark Place Room
CP2/5C24
Arlington, VA 22202

Date of mailing:

O8 March 2001 (08.03.01)

ETATS-UNIS D'AMERIQUE
in its capacity as elected Office

International application No.:
PCT/JP00/05028

International filing date:
27 July 2000 (27.07.00)

Applicant:
HIZATATE, Shoji et al

1.	The designated Office is hereby notified of its election made:
	X in the demand filed with the International preliminary Examining Authority on:
	08 September 2000 (08.09.00)
	in a notice effecting later election filed with the International Bureau on:
2.	The election X was
	was not
	made before the expiration of 19 months from the priority date or, where Rule 32 applies, within the time limit under Rule 32.2(b).
	1
	A trace of

The International Bureau of WIPO 34, chemin des Colombettes 1211 Geneva 20, Switzerland Authorized officer:

J. Zahra

Telephone No.: (41-22) 338.83.38

Facsimile No.: (41-22) 740.14.35



NP-01722W

PCT REQUEST

Original (for submission) - printed on 27.07.2000 Thursday 12:06:22 PM

0	For receiving Office use only	
0-1	International Application No.	
0-2	International Filing Date	
0-3	Name of receiving Office and PCT International Application	
0-4	Form-PCT/RO/101 PCT Request	
0-4-1	Prepared using	PCT-EASY Version 2.91 (updated 01.07.2000)
0-5	Petition The undersigned requests that the	
	present international application be processed according to the Patent Cooperation Treaty	
0-6	Receiving Office (specified by the applicant)	Japanese Patent Office (RO/JP)
0-7	Applicant's or agent's file reference	NP-01722W
1	Title of invention	Electron-Accepting Compound and Heat-Sensitive Recording Material
11	Applicant	
II-1	This person is:	applicant only
11-2	Applicant for	all designated States except US
II-4en	Name	MITSUBISHI PAPER MILLS LTD.
II-5en	Address:	4-2, Marunouchi 3-chome, Chiyoda-ku, Tokyo 100-0005 Japan
II-6	State of nationality	JP
II-7	State of residence	JP
II-8	Telephone No.	03-3213-3642
II- 9	Facsimile No.	03-3214-4535
III-1	Applicant and/or inventor	
III-1-1	This person is:	applicant and inventor
III-1-2	Applicant for	US only
ill-1-4en	Name (Last, First)	HIZATATE, Shoji
III-1-5en	Address:	c/o MITSUBISHI PAPER MILLS LTD. 4-2, Marunouchi 3-chome, Chiyoda-ku, Tokyo 100-0005 Japan
III-1-6	State of nationality	JP .
III-1-7	State of residence	JP

PCT REQUEST

Original (for submission) - printed on 27.07.2000 Thursday 12:06:22 PM

III-2	Applicant and/or inventor	
III-2-1	This person is:	applicant and inventor
III-2-2	Applicant for	US only
III-2-4en	Name (Last, First)	TSUKADA, Hidetaka
III-2-5en	Address:	c/o MITSUBISHI PAPER MILLS LTD. 4-2, Marunouchi 3-chome, Chiyoda-ku, Tokyo 100-0005 Japan
III-2-6	State of nationality	JP
III-2-7	State of residence	. JP
III-3	Applicant and/or inventor	
III-3-1	This person is:	applicant and inventor
III-3-2	Applicant for	US only
III-3-4en	Name (Last, First)	KATO, Takahisa
III-3-5en	Address:	c/o MITSUBISHI PAPER MILLS LTD. 4-2, Marunouchi 3-chome, Chiyoda-ku, Tokyo 100-0005 Japan
III-3-6	State of nationality	JP
111-3-7	State of residence	JP
111-4	Applicant and/or inventor	
111-4-1	This person is:	applicant and inventor
III-4-2	Applicant for	US only
I-4-4en	Name (Last, First)	TAKAGI, Katsuyoshi
III-4-5en	Address:	c/o MiTSUBISHI PAPER MILLS LTD. 4-2, Marunouchi 3-chome, Chiyoda-ku, Tokyo 100-0005 Japan
III-4-6	State of nationality	JP
111-4-7	State of residence	JP

PCT REQUEST

Original (for submission) - printed n 27.07.2000 Thursday 12:06:22 PM

IV-1	Agent or common representative; or address for correspondence The person identified below is herey/has appointed to act onbehalf of the applicant(s) before the competent International Authorities as:	agent		
IV-1-1en	Name (Last, First)	NAKAMURA, Shizuo		
IV-1-2en	Address:	3 rd Fl., ST Bidg., 24-10, Taito 2-chome, Taito-ku, Tokyo 110-0016 Japan		
IV-1-3	Telephone No.	03-3832-8096		
IV-1-4	Facsimile No.	03-3832-8344		
V	Designation of States			
V-1	Regional Patent (other kids of protection or treatment, if any, are specified between parentheses after the designation(s) concerned)	_		
V-2	National Patent (other kinds of protection or treatment, if any, are specified between parentheses after the designation(s) concerned)	DE JP US		
V-5	Precautionary Designation Statement In addition to the designations made under items V-1, V-2 and V-3, the applicant also makes underfule 4.9(b) all designations which would be permitted under the PCT except any designation(s) of the State(s) indicated under item V-6 below. The applicant declares that those additional designations are subject to confirmation and that any designation which is not confirmed before the expiration of 15 months from the priority date is to be regarded as withdrawn by the applicant all the expiration of that time limit.			
V-6	Exclusion(s) from precautionary designations	NONE		
VI-1	Priority claim of earlier national application			
VI-1-1	Filing date	31 August 1999 (31.08.1999)		
VI-1-2	Number	H11-246321		
VI-1-3	Country	JP		
VI-2	Priority claim of earlier national application	6 September 1999 (06.09.1999)		
VI-2-1 VI-2-2	Filing date Number	6 September 1999 (06.09.1999) H11-251576		
VI-2-2 VI-2-3	Country	JP		
VI-2-3	Priority claim of earlier national			
VI-3-1	application Filing date	3 December 1999 (03.12.1999)		
VI-3-2	Number	H11-344851		
VI-3-3	Country	JP		
VI-4	Priority claim of earlier national application			
VI-4-1	Filing date	31 January 2000 (31.01.2000)		
VI-4-2	Number	2000-21474		
VI-4-3	Country	JP		

PCT REQUEST

Original (for submission) - printed on 27.07.2000 Thur day 12:06:22 PM

VI-5	Priority claim of earlier national application			
VI-5-1	Filing date	1 February 2000 (01.02.2000)		
VI-5-1 VI-5-2	Number	2000-24197		
VI-5-3	Country	JP		
VI-6	Priority claim of earlier national			
*1-0	application			
VI-6-1	Filing date	29 February 2000 (29.02.2000)	
VI-6-2	Number	2000-53481	,	
VI-6-3	Country	JP		
VI-7	Priority claim of earlier national			
	application			
√I - 7-1	Filing date	29 February 2000 (29.02.2000))	
VI-7-2	Number	2000-53482		
VI-7-3	Country	JP		
VI-8	Priority claim of earlier national			
	application			
VI-8-1	Filing date	11 April 2000 (11.04.2000)		
VI-8-2	Number	2000-109768		
VI-8-3	Country	JP		
VI9	Priority claim of earlier national			
	application			
√l-9-1	Filing date	11 April 2000 (11.04.2000)		
/I-9-2	Number	2000-109770		
√I-9-3	Country	JP		
VI-10	Priority claim of earlier national			
	application			
VI-10-1	Filing date	18 April 2000 (18.04.2000)		
VI-10-2	Number	2000-116546		
VI-10-3	Country	JP	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	
VI-11	Priority claim of earlier national			
	application			
VI-11-1	Filing date	9 June 2000 (09.06.2000)		
VI-11-2	Number	2000-172811		
VI-11-3	Country	JP		
V-12	Priority document request	104 100 100 104 105 100	\A = \A =	
	The receiving Office is requested to prepare and transmit tothe international	│ VI-1, VI-2, VI-3, VI-4, VI-5, VI-6, │ VI-9, VI-10, VI-11	, VI-7, VI-8,	
		VI-9, VI-10, VI-11		
	Bureau a certified copy of the earlier Application(s) identified above as item(s):		* ; *	
		D-4	((0.4 / ID)	
VII-1	International Searching Authority	Japanese Patent Office (JPO)	(ISA/JP)	
	Chosen (ISA)		[F1 - L - : - 61-(-) - H - L - J	
VIII	Check list	number of sheets	Electronic file(s) attached	
VIII-1	Request	5	-	
VIII-2	Description (excluding sequence listing	143	} -	
	part)			
VIII-3	Claims	13		
VIII-4 VIII-5	Abstract	1	Abst.txt	
	Drawings	0	-	
VIII-7	TOTAL	162		

PCT REQUEST

Original (for submission) - printed in 27.07.2000 Thursday 12:06:22 PM

	Accompanying items	paper document(s) attached	electronic file(s) attached
VIII-8	Fee calculation sheet	V	-
VIII-16	PCT-EASY diskette	-	diskette
VIII-17	Other (specified)	Revenue stamps of	•
		Transmittal fee and search fee	
		for receiving office	
VIII-17	Other (specified)	Submission of	-
		certificate of	
		payment for international fee	
VIII-18	Figure of the drawings which should		
	accompany the abstract	<u> </u>	
VIII-19	Language of filing of the	Japanese	
	international application		
IX-1	Signature of applicant or agent		
		(Signature)	
IX-1-1	Name (Last, First)	NAKAMURA, Shizuo	

FOR RECEIVING OFFICE USE ONLY

10-1	Date of actual receipt of the purported international application	
10-2	Drawings:	
10-2-1	Received	
10-2-2	Not received	
10-3	Corrected date of actual receipt due to later but timely received papers or drawings completing the purported international application	
10-4	Date of timely receipt of the required corrections under PCT Article 11(2)	
10-5	International Searching Authority	ISA/JP
10-6	Transmittal of search copy delayed Until search fee is paid	·

FOR INTERNATIONAL BUREAU USE ONLY

11-1	Date of receipt of the record copy by	
(1-1		
	The International Bureau	
	The filternational Dureau	

PCT (ANNEX-FEE CALCULATION SHEET)

Original (for submission) - printed on 27.07.2000 Thursday 12:06:22 PM

(This sheet is not part of and does not count as a sheet of the international application)

0	For receiving Office use only	1	, , , , , , , , , , , , , , , , , , , ,		
0-1	International Application No.				
0-2	Date stamp of the receiving Office	+			
0-4	Form-PCT/RO/101 (Annex) PCT Fee Calculation Sheet	T			
0-4-1	Prepared using	PCT-EASY Version 2.91 (updated 01.07.2000)			
0-9	Applicant's or agent's file reference	NP-01722W			
2	Applicant	MITSUBISHI PAPER MIL	LS LTD.		
12	Calculation of prescribed fees	Fee amount/multiplier	Total amounts (JPY)		
12-1	Transmittal fee T	⇒	18,000		
12-2	Search fee S	⇒	72,000		
12-3	International fee				
	Basic fee				
	(first 30 sheets) b1	46,000			
12-4	Remaining sheets	132			
12-5	Additional amount (X)	1,100			
12-6	Total additional amount b2	145,200			
12-7	B1 + b2 =	191,200			
12-8	Designation fees				
	Number of designations contained	3			
	in international application				
12-9	Number of designation fees	3			
	Payable (maximum8)	3			
12-10	Amount of designation fee (X)	9,900			
12-11	Total designation fees D	29,700	·		
12-12	PCT-EASY fee reduction R	-14,200			
12-13	Total International fee (B+DR)	⇒	206,700		
12-14	Fee for priority document				
	Number of priority documents	11	*		
	requested				
12-15	Fee per document (X)	1,400			
12-16	Total priority document fee P	⇒	15,400		
12-17	TOTAL FEES PAYABLE (T+S+I+P)	⇒	312,100		
12-19	Mode of payment	Transmittal fee: revenue			
		Search fee: revenue star			
		International fee: bank to			
		Priority document fee: re	evenue stamps		

VALIDATION LOG AND REMARKS

13-1-1	Applicant remarks	80850	PATENT ATTORNEY	NAKAMURA Shizuo
	Annotate			

PCT (ANNEX-FEE CALCULATION SHEET)

Original (f r submission) - printed on 27.07.2000 Thursday 12:06:22 PM

13-2-2	Validation messages	Green?
	States	More designations could be made. Please verify.
		AP (GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZW); EA: (AM, AZ,
		BY, KG, KZ, MD,RU, TJ, TM); EP: (AT, BE, CH, LI, CY, DE, DK, ES, FI,
		FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE); OA: (BF, BJ, CF, CG, CI, CM,
		CAGA, GN, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG); AE, AG, AL, AM, AT, AU,
		AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, LI, CN, CR, CU, CZ, DK, DM, DZ
		EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, KE, KG, KP,
		KR, KZ, LC, KK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX,
		MZ, NO, NZ, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SL, TJ, TM, TR, TT,
		TZ, UA, UG, UZ, VN, YU, ZA, ZW)
13-2-6	Validation messages Contents	Yellow!
		Green?
13-2-9	Validation messages Annotate	Green!
13-2-10	Validation messages For receiving Office/International Bureau use only	Green?

出願人又は代理人

特許。協力、条約

今後の手続きについては、国際予備審査報告の送付通知(様式PCT/

PCT ---

REC'D 0 3 AUG 2001

国際予備審査報告

(法第12条、法施行規則第56条) [PCT36条及びPCT規則70]

の書類記号 NP-01722W		ΙP	EA/416)を参	照すること。					
国際出願番号 PCT/JP00/05028	国際出願日(日.月.年)	27. 07. 0	優先日 (日.月.年	≘) 31.08.					
国際特許分類 (IPC) Int. Cl' C07C311/21, C07C311/29, B41M5/2 5/30									
出願人 (氏名又は名称) 三菱製紙株式会社									
	<u> </u>								
1. 国際予備審査機関が作成したこの国際予備審査報告を法施行規則第57条(PCT36条)の規定に従い送付する。									
2. この国際予備審査報告は、この表紙を含めて全部で3 ページからなる。									
 この国際予備審査報告には、附属書類、つまり補正されて、この報告の基礎とされた及び/又はこの国際予備審査機関に対してした訂正を含む明細書、請求の範囲及び/又は図面も添付されている。 (PCT規則70.16及びPCT実施細則第607号参照) この附属書類は、全部で 2/ ページである。 									
3. この国際予備審査報告は、次の内容を含む。									
I X 国際予備審査報告の基礎									
Ⅱ									
Ⅲ									
IV 開の単一性の欠如	IV								
V X PCT35条(2)に規定す の文献及び説明									
の文献及び説明 VI									
VII 国際出願の不備									
VII 国際出願に対する意見									
									

国際予備審査の請求書を受理した日 08.09.00	国際予備審査報告を作成した日 11.07.01
名称及びあて先 日本国特許庁 (IPEA/JP)	特許庁審査官(権限のある職員) 4 H 8 3 1 8
郵便番号100-8915 東京都千代田区霞が関三丁目4番3号	前田 憲彦 印
	電話番号 03-3581-1101 内線 3443

I.	[国際予備審査幸	報告の 基礎						
1.	1. この国際予備審査報告は下記の出願書類に基づいて作成された。 (法第6条 (PCT14条) の規定に基づく命令に 応答するために提出された差し替え用紙は、この報告書において「出願時」とし、本報告書には添付しない。 PCT規則70.16,70.17)								
		出願時の国際	祭出願書類						
	X	明細書 明細書 明細書	第 1-91, 93-135 第	ページ、 ページ、 ページ、	出願時に提出されたもの 国際予備審査の請求書と共に提出されたもの 02.04.01 付の書簡と共に提出されたもの				
	X	請求の範囲 請求の範囲 請求の範囲 請求の範囲 請求の範囲	第 9-12, 27-36, 38, 39, 41-47 第 第 5, 7, 8, 13, 14, 16-18, 第 22-26, 37, 40, 48	項、項、項、項、項、項、項、項、項、	出願時に提出されたもの PCT19条の規定に基づき補正されたもの 国際予備審査の請求書と共に提出されたもの 02.04.01 付の書簡と共に提出されたもの 102.04.01 付の書簡と共に提出されたもの				
		図面 図面	第	ページ/図、 ページ/図、 ページ/図、	出願時に提出されたもの 国際予備審査の請求書と共に提出されたもの 付の書簡と共に提出されたもの				
		明細書の配列	刊表の部分 第 刊表の部分 第 刊表の部分 第	ページ、 ページ、 ページ、	出願時に提出されたもの 国際予備審査の請求書と共に提出されたもの 				
2.	-	上記の出願書類	頭の言語は、下記に示す場合を	除くほか、こ の)国際出願の言語である。				
	-	上記の書類は、	下記の言語である	語である	5.				
	□ 国際調査のために提出されたPCT規則23.1(b)にいう翻訳文の言語□ PCT規則48.3(b)にいう国際公開の言語□ 国際予備審査のために提出されたPCT規則55.2または55.3にいう翻訳文の言語								
3.	3	この国際出願は	は、ヌクレオチド又はアミノ酸酸	配列を含んでお	らり、次の配列表に基づき国際予備審査報告を行った。				
	□ この国際出願に含まれる書面による配列表 □ この国際出願と共に提出されたフレキシブルディスクによる配列表 □ 出願後に、この国際予備審査(または調査)機関に提出された書面による配列表 □ 出願後に、この国際予備審査(または調査)機関に提出されたフレキシブルディスクによる配列表 □ 出願後に提出した書面による配列表が出願時における国際出願の開示の範囲を超える事項を含まない旨の陳述書の提出があった ■ 書面による配列表に記載した配列とフレキシブルディスクによる配列表に記録した配列が同一である旨の陳述書の提出があった。								
4.		明細書), ·	ページ 項 ペーシ	· */図				
5.	5. □ この国際予備審査報告は、補充欄に示したように、補正が出願時における開示の範囲を越えてされたものと認められるので、その補正がされなかったものとして作成した。(PCT規則70.2(c) この補正を含む差し替え用紙は上記1. における判断の際に考慮しなければならず、本報告に添付する。)								